(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 11. März 2004 (11.03.2004)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO~2004/020375~A1

- (51) Internationale Patentklassifikation⁷: C07C 25/22, 22/08, 25/24, 25/24, 43/225, C09K 19/32
- (21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2003/008285
- (22) Internationales Anmeldedatum:

28. Juli 2003 (28.07.2003)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität: 102 38 999.3 26. August 2002 (26.08.2002)

102 38 999.3 26. August 2002 (26.08.2002) DE 103 24 843.9 2. Juni 2003 (02.06.2003) DE

- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): MERCK PATENT GMBH [DE/DE]; Frankfurter Strasse 250, 64293 Darmstadt (DE).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): LIETZAU, Lars [DE/DE]; Ingelheimer Strasse 3, 64295 Darmstadt (DE). BREMER, Matthias [DE/DE]; Schepp Allee 51, 64295 Darmstadt (DE). KLASEN-MEMMER, Melanie [DE/DE]; Haupstrasse 31A, 67259 Heuchelheim (DE). HECKMEIER, Michael [DE/DE]; Gutenbergstrasse 7, 69502 Hemsbach (DE).

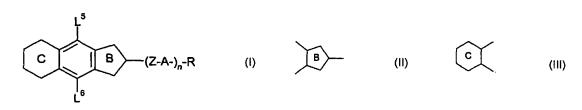
- (74) Anwalt: MERCK PATENT GMBH; Frankfurter Strasse 250, 64293 Darmstadt (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

mit internationalem Recherchenbericht

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

- (54) Title: CYCLOPENTA[B]NAPHTHALENE DERIVATIVES
- (54) Bezeichnung: CYCLOPENTA[B]NAPHTHALINDERIVATE



- (57) Abstract: The invention relates to cyclopenta[b]naphthalene derivatives of general formula (I), where Z, A, n, R, L⁵, L⁶, (II) and (III) have the meanings defined in claim (1), the use thereof in liquid crystal or mesogenous media, liquid crystal or mesogenous media comprising at least one of said cyclopenta[b]naphthalene derivatives and electrooptical display elements comprising said liquid crystal or mesogenous media.
- (57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung betrifft Cyclopenta[b]naphthalinderivate der allgemeinen Formel (I) worin Z, A, n, R, L⁵ und L⁶ sowie (II) und (III) die in Anspruch 1 definierte Bedeutung haben, deren Verwendung in flüssigkristallinen bzw. mesogenen Medien, flüssigkristalline bzw. mesogene Medien enthaltend mindestens eines dieser Cyclopenta[b]naphthalinderivate sowie elektrooptische Anzeigeelemente enthaltend diese flüssigkristallinen bzw. mesogenen Medien.

10

15

20

25

30

35

-1-

Cyclopenta[b]naphthalinderivate

Die vorliegende Erfindung betrifft Cyclopenta[b]naphthalinderivate, deren Verwendung in flüssigkristallinen bzw. mesogenen Medien, flüssigkristalline bzw. mesogene Medien enthaltend diese Derivate, sowie elektrooptische Anzeigeelemente enthaltend diese flüssigkristallinen bzw. mesogenen Medien.

Flüssigkristalle haben ein breites Anwendungsfeld gefunden, seitdem vor etwa 30 Jahren die ersten kommerziell anwendbaren flüssigkristallinen Verbindungen gefunden wurden. Bekannte Anwendungsgebiete sind insbesondere Anzeigedisplays für Uhren und Taschenrechner sowie große Anzeigetafeln, wie sie in Bahnhöfen, Flughäfen und Sportarenen verwendet werden. Weitere Anwendungsgebiete sind Displays von tragbaren Computern und Navigationssystemen sowie Videoapplikationen. Insbesondere für die zuletzt genannten Anwendungen werden hohe Anforderungen an Schaltzeiten und den Kontrast der Abbildungen gestellt.

Die räumliche Ordnung der Moleküle in einem Flüssigkristall bewirkt, dass viele seiner Eigenschaften richtungsabhängig sind. Von Bedeutung für den Einsatz in Flüssigkristallanzeigen sind dabei insbesondere die Anisotropien im optischen, dielektrischen und elasto-mechanischen Verhalten. Je nachdem, ob die Moleküle mit ihren Längsachsen senkrecht oder parallel zu den beiden Platten eines Kondensators orientiert sind, hat dieser eine andere Kapazität; die Dielektrizitätskonstante ε des flüssigkristallinen Mediums ist also für die beiden Orientierungen verschieden groß. Substanzen, deren Dielektrizitätskonstante bei senkrechter Orientierung der Molekül-Längsachsen zu den Kondensatorplatten größer ist als bei paralleler Anordnung, werden als dielektrisch positiv bezeichnet. Die meisten Flüssigkristalle, die in herkömmlichen Displays Verwendung finden, fallen in diese Gruppe.

Für die dielektrische Anisotropie spielen sowohl die Polarisierbarkeit des Moleküls als auch permanente Dipolmomente eine Rolle. Beim Anlegen einer Spannung an das Display richtet sich die Längsachse der Moleküle so aus, dass die größere der dielektrischen Konstanten wirksam wird. Die

10

15

20

25

30

35

Stärke der Wechselwirkung mit dem elektrischen Feld hängt dabei von der Differenz der beiden Konstanten ab. Bei kleinen Differenzen sind höhere Schaltspannungen erforderlich als bei großen. Durch den Einbau geeigneter polarer Gruppen, wie z.B. von Nitrilgruppen oder Fluor, in die Flüssigkristallmoleküle läßt sich ein weiter Bereich von Arbeitsspannungen realisieren.

Bei den in herkömmlichen Flüssigkristallanzeigen verwendeten flüssigkristallinen Molekülen ist das entlang der Moleküllängsachse orientierte Dipolmoment größer als das senkrecht zur Moleküllängsachse orientierte Dipolmoment. Die Orientierung des größeren Dipolmoments entlang der Längsachse des Moleküls bestimmt auch die Orientierung des Moleküls in einer Flüssigkristallanzeige im feldfreien Zustand. Bei den am weitesten verbreiteten TN-Zellen (abgeleitet aus dem Englischen: "twisted nematic", verdrillt nematisch) ist eine nur etwa 5 bis 10 µm dicke flüssigkristalline Schicht zwischen zwei ebenen Glasplatten angeordnet, auf die jeweils eine elektrisch leitende, transparente Schicht aus Zinnoxid oder Indium-Zinnoxid als Elektrode aufgedampft ist. Zwischen diesen Filmen und der flüssigkristallinen Schicht befindet sich eine ebenfalls transparente Orientierungsschicht, die meist aus einem Kunststoff (z.B. Polyimiden) besteht. Sie dient dazu, durch Oberflächenkräfte die Längsachsen der benachbarten kristallinen Moleküle in eine Vorzugsrichtung zu bringen, so dass sie im spannungsfreien Zustand einheitlich mit der gleichen Orientierung flach oder mit demselben kleinen Anstellwinkel auf der Innenseite der Displayfläche aufliegen. Auf der Außenseite des Displays sind zwei Polarisationsfolien, die nur linear polarisiertes Licht ein- und austreten lassen, in einer bestimmten Anordnung aufgeklebt.

Mit Flüssigkristallen, bei denen das größere Dipolmoment parallel zur Längsachse des Moleküls orientiert ist, sind bereits sehr leistungsfähige Displays entwickelt worden. Dabei kommen meist Mischungen von 5 bis 20 Komponenten zum Einsatz, um einen ausreichend breiten Temperaturbereich der Mesophase sowie kurze Schaltzeiten und niedrige Schwellenspannungen zu erreichen. Schwierigkeiten bereitet jedoch noch die starke Blickwinkelabhängigkeit bei Flüssigkristallanzeigen, wie sie beispielsweise für Laptops verwendet werden. Die beste Abbildungsqualität läßt sich

10

30

35

erreichen, wenn die Fläche des Displays senkrecht zur Blickrichtung des Betrachters steht. Wird das Display relativ zur Betrachtungsrichtung gekippt, verschlechtert sich die Abbildungsqualität unter Umständen drastisch. Für einen höheren Komfort ist man bemüht, den Winkel, um den das Display von der Blickrichtung eines Betrachters verkippt werden kann, möglichst groß zu gestalten. In jüngerer Zeit sind Versuche unternommen worden, zur Verbesserung der Blickwinkelabhängigkeit flüssigkristalline Verbindungen einzusetzen, deren Dipolmoment senkrecht zur Moleküllängsachse größer ist als parallel zur Längsachse des Moleküls. Im feldfreien Zustand sind diese Moleküle senkrecht zur Glasfläche des Displays orientiert. Auf diese Weise konnte eine Verbesserung der Blickwinkelabhängigkeit erreicht werden. Derartige Displays werden als VA-TFT-Displays bezeichnet (abgeleitet aus dem Englischen: "vertically aligned").

In der DE 44 34 974 A1 werden tricyclische Verbindungen der allgemeinen Formel

$$R^{1}-(A^{1}-M^{1})_{m}$$

offenbart, in der die Symbole und Indizes folgende Bedeutungen haben:

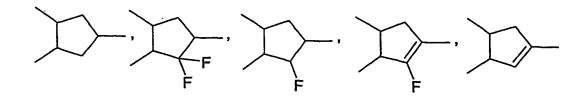
R¹ ist -F, -CN, -Cl, -CF₃ oder hat, unabhängig von R², eine der bei R² aufgeführten Bedeutungen;

R² ist H oder ein geradkettiger oder verzweigter Alkylrest mit 1 bis 20 C-Atomen (mit oder ohne asymmetrisches C-Atom), wobei auch eine oder mehrere -CH₂-Gruppen (jedoch nicht die direkt an den Fünfring gebundene) durch -O-, -S-, -CH=CH-, -C≡C-, Cyclopropan-1,2-diyl, -Si(CH₃)₂-, 1,4-Phenylen, 1,4-Cyclohexylen, 1,3-Cyclopentylen, 1,3-Cyclobutylen, 1,3-Dioxan-2,5-diyl ersetzt sein können, mit der Maßgabe, dass Sauerstoffatome und Schwefelatome nicht unmittelbar verbunden sein dürfen, und wobei auch ein oder mehrere H-Atome des

Alkylrestes durch F, Cl, Br oder OR³ substituiert sein können, oder eine optisch aktive oder racemische Gruppe;

Ring B ist

5



A¹ ist 1,4-Phenylen, 1,4-Cyclohexylen, Pyridin-2,5-diyl, Pyrimidin-2,5-diyl, (1,3)-Thiazol-2,5-diyl, (1,3)-Thiazol-2,4-diyl, wobei auch ein oder mehrere Wasserstoffe durch F substituiert sein können, (1,3,4)Thiadiazol-2,5-diyl;

M¹ ist eine Einfachbindung, -C≡C-, -CH₂CH₂-, -O-CO-, -CO-, -CO-, -O-, -O-CH₂-, -CH₂O-, -O-CO-O-; und m ist Null oder Eins.

Das $\Delta\epsilon$ der in diesem Dokument offenbarten Verbindungen ist jedoch nicht ausreichend, um beispielsweise in VA-TFT-Displays zufriedenstellende Eigenschaften zu gewährleisten.

20

Die Entwicklung auf dem Gebiet der flüssigkristallinen Materialien ist bei weitem noch nicht abgeschlossen. Zur Verbesserung der Eigenschaften flüssigkristalliner Anzeigenelemente ist man ständig bemüht, neue Verbindungen zu entwickeln, die eine Optimierung derartiger Displays ermöglichen.

25

Eine Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es, Verbindungen mit vorteilhaften Eigenschaften für den Einsatz in flüssigkristallinen Medien zur Verfügung zu stellen.

30

Diese Aufgabe wird erfindungsgemäß gelöst durch Cyclopenta[b]naphthalinderivate der allgemeinen Formel (I)

- 5 -

$$\begin{array}{c|c}
C & B \\
\hline
C & B
\end{array}$$
(I)

worin:

5

20

$$\begin{bmatrix} L^{2} & L^{1} & L^{1} \\ L^{2} & L^{3} & L^{4} \end{bmatrix}$$

25

30 **a b c**

- Z jeweils unabhängig voneinander eine Einfachbindung, eine Doppelbindung, $-CF_2O$ -, $-OCF_2$ -, $-CH_2CH_2$ -, $-CF_2CF_2$ -, -C(O)O-, -OC(O)-, $-CH_2O$ -, $-OCH_2$ -, -CF=CH-, -CH=CF-, -CF=CF-, -CH=CH- oder $-C\equiv C$ -,
- jeweils unabhängig voneinander 1,4-Phenylen, worin =CH- einoder zweimal durch =N- ersetzt sein kann, und das ein- bis viermal
 unabhängig voneinander mit Halogen (-F, -CI, -Br, -I), -CN, -CH₃,
 -CH₂F, -CHF₂, -CF₃, -OCH₃, -OCH₂F, -OCHF₂ oder -OCF₃ substituiert sein kann, 1,4-Cyclohexylen, 1,4-Cyclohexenylen oder 1,4Cyclohexadienylen, worin -CH₂- ein- oder zweimal unabhängig
 voneinander durch -O- oder -S- so ersetzt sein können, dass
 Heteroatome nicht direkt benachbart sind, und die ein- oder
 mehrfach durch Halogen substituiert sein können, 1,3-Cyclobutylen oder Bicyclo[2,2,2]octan.
- Wasserstoff, einen unsubstituierten, einen einfach durch -CF₃ oder mindestens einfach durch Halogen substituierten Alkyl-, Alkoxy-, Alkenyl- oder Alkinylrest mit 1 bis 15 bzw. 2 bis 15 C-Atomen, wobei in diesen Resten auch eine oder mehrere CH₂-Gruppen jeweils unabhängig voneinander durch -O-, -S-, -CO-, -COO-, -OCO- oder -OCO-O- so ersetzt sein können, dass Heteroatome nicht direkt benachbart sind, Halogen, -CN, -SCN, -NCS, -SF₅, -CF₃, -OCF₃, -OCHF₂ oder -OCH₂F,
 - n 0, 1, 2 oder 3, und

L¹ - L⁸ jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff, einen unsubstituierten oder einen mindestens einfach durch Halogen substituierten Alkyl-, Alkoxy-, Alkenyl- oder Alkinylrest mit 1 bis 15 bzw. 2 bis 15 C-Atomen, wobei in diesen Resten auch eine oder mehrere CH₂-Gruppen jeweils unabhängig voneinander durch -O-, -S-, -CO-, -COO-, -OCO- oder -OCO-O- so ersetzt sein können, dass Heteroatome nicht direkt benachbart sind, Halogen, -CN, -SCN, -NCS, -SF₅, -CF₃, -OCF₃, -OCH₂F oder -(Z-A-)_n-R,

bedeuten.

5

10

20

25

30

Eine weitere Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es, flüssigkristalline Verbindungen insbesondere für die Verwendung in VA-TFT-Displays zur Verfügung zu stellen.

Diese Aufgabe wird erfindungsgemäß gelöst durch die Bereitstellung von Cyclopenta[b]naphthalinderivaten mit negativem Δε.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind somit insbesondere Cyclopenta[b]naphthalinderivate der allgemeinen Formeln (II) bis (VI)

$$L^{2}$$

$$L^{3}$$

$$L^{3}$$

$$L^{4}$$

$$L^{6}$$

$$(Z-A-)_{n}-R$$

$$(II)$$

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

$$L^{2}$$

$$L^{3}$$

$$L^{4}$$

$$L^{4}$$

$$L^{6}$$
(IV)

5
$$L^{2}$$

$$L^{3}$$

$$L^{4}$$

$$L^{4}$$

$$L^{4}$$

$$L^{6}$$
(V)

10
$$L^{2}L^{2}$$

$$L^{3}$$

$$L^{3}$$

$$L^{4}$$

$$L^{4}$$

$$L^{4}$$

$$L^{6}$$
(VI)

15

20

25

Z jeweils unabhängig voneinander eine Einfachbindung, eine Doppelbindung, -CF₂O-, -OCF₂-, -CH₂CH₂-, -CF₂CF₂-, -C(O)O-, -OC(O)-, -CH₂O-, -OCH₂-, -CF=CH-, -CH=CF-, -CF=CF-, -CH=CH-oder -C≡C-.

jeweils unabhängig voneinander 1,4-Phenylen, worin =CH- einoder zweimal durch =N- ersetzt sein kann, und das ein- bis viermal
unabhängig voneinander mit Halogen (-F, -Cl, -Br, -I), -CN, -CH₃,
-CH₂F, -CHF₂, -CF₃, -OCH₃, -OCH₂F, -OCHF₂ oder -OCF₃ substituiert sein kann, 1,4-Cyclohexylen, 1,4-Cyclohexenylen oder 1,4Cyclohexadienylen, worin -CH₂- ein- oder zweimal unabhängig
voneinander durch -O- oder -S- so ersetzt sein können, dass
Heteroatome nicht direkt benachbart sind, und die ein- oder
mehrfach durch Halogen substituiert sein können, 1,3-Cyclo-

butylen oder Bicyclo[2.2.2]octan.

Wasserstoff, einen unsubstituierten, einen einfach durch -CF₃ oder mindestens einfach durch Halogen substituierten Alkyl-, Alkoxy-, Alkenyl- oder Alkinylrest mit 1 bis 15 bzw. 2 bis 15 C-Atomen, wobei in diesen Resten auch eine oder mehrere CH₂-Gruppen jeweils unabhängig voneinander durch -O-, -S-, -CO-, -COO-, -OCO- oder -OCO-O- so ersetzt sein können, dass Heteroatome nicht direkt benachbart sind, Halogen, -CN, -SCN, -NCS, -SF₅, -CF₃, -OCF₃, -OCHF₂ oder -OCH₂F,

L², L³, L⁸ jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff, einen unsubstituierten oder einen mindestens einfach durch Halogen substituierten Alkyl-, Alkoxy-, Alkenyl- oder Alkinylrest mit 1 bis 15 bzw. 2 bis 15 C-Atomen, wobei in diesen Resten auch eine oder mehrere CH₂-Gruppen jeweils unabhängig voneinander durch -O-, -S-, -CO-, -COO-, -OCO- oder -OCO-O- so ersetzt sein können, dass Heteroatome nicht direkt benachbart sind, Halogen, -CN, -SCN, -NCS, -SF₅, -CF₃, -OCF₃, -OCH₂F oder -(Z-A-)_n-R,

- L⁴, L⁶ jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff, einen mindestens einfach durch Halogen substituierten Alkyl-, Alkoxy-, Alkenyl- oder Alkinylrest mit 1 bis 15 bzw. 2 bis 15 C-Atomen, wobei in diesen Resten auch eine oder mehrere CH₂-Gruppen jeweils unabhängig voneinander durch -O-, -S-, -CO-, -COO-, -OCO- oder -OCO-O- so ersetzt sein können, dass Heteroatome nicht direkt benachbart sind, Halogen, -CN, -SF₅, -SCN, -NCS, -CF₃, -OCF₃, -OCHF₂ oder -OCH₂F, vorzugsweise mit der Maßgabe, dass L⁴ und L⁶ nicht gleichzeitig Wasserstoff sein dürfen, und
- 10 n 0, 1, 2 oder 3,

bedeuten.

- Bevorzugt sind Cyclopenta[b]naphthalinderivate der allgemeinen Formeln

 (II), (III), (V) und (VI) und besonders bevorzugt sind Cyclopenta[b]naphthalinderivate der allgemeinen Formeln (II) und (VI).
- Die Verbindungen besitzen sämtlich ein negatives Δε und eignen sich daher insbesondere für eine Verwendung in VA-TFT-Displays. Vorzugsweise besitzen die erfindungsgemäßen Verbindungen ein Δε < -2 und besonders bevorzugt ein Δε < -5. Sie zeigen eine sehr gute Verträglichkeit mit den üblichen, in Flüssigkristallmischungen für Displays verwendeten Substanzen.
- Durch die Substituenten, vorzugsweise Fluorsubstituenten, im Naphthalingerüst sowie die elektronegativen Atome im Ring B wird ein Dipolmoment senkrecht zur Moleküllängsachse erzeugt, das gegebenenfalls durch geeignete Substituenten in den Flügeleinheiten -(Z-A-)_n-R weiter verstärkt werden kann. Im feldfreien Zustand richten sich die Verbindungen der Formeln (II) bis (VI) mit ihrer Moleküllängsachse senkrecht zur behandelten oder beschichteten Glasfläche des Displays aus.

- 11 -

Bevorzugt als

in den allgemeinen Formeln (II) bis (VI) sind

5

10

15

20

25

30

In den allgemeinen Formeln (II) bis (VI) sind A bevorzugt unabhängig voneinander gegebenenfalls substituiertes 1,4-Phenylen, gegebenenfalls substituiertes 1,4-Cyclohexylen, worin -CH₂- ein- oder zweimal durch -O- ersetzt sein kann, oder gegebenenfalls substituiertes 1,4-Cyclohexenylen.

Besonders bevorzugt sind A unabhängig voneinander

Bevorzugte Gruppen Z in den Verbindungen der allgemeinen Formeln (II) bis (VI) sind jeweils unabhängig voneinander eine Einfachbindung, -CF₂O-, -OCF₂-, -CF₂CF₂-, -CH=CH-, -CH=CF- oder -CF=CF-, besonders bevorzugt sind eine Einfachbindung, -CF₂O-, -OCF₂-, -CF₂CF₂-, -CF=CH-, -CH=CF- oder -CF=CF-.

R, L² und L³ in den allgemeinen Formeln (II) bis (VI) können jeweils unabhängig voneinander ein Alkylrest und/oder ein Alkoxyrest mit 1 bis 15 C-Atomen sein, der geradkettig oder verzweigt sein kann. Vorzugsweise ist er geradkettig, hat 1, 2, 3, 4, 5, 6 oder 7 C-Atome und ist demnach vorzugsweise Methyl, Ethyl, Propyl, Butyl, Pentyl, Hexyl, Heptyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Butoxy, Pentoxy, Hexoxy oder Heptoxy.

R, L² und L³ können jeweils unabhängig voneinander Oxaalkyl sein, vorzugsweise geradkettiges 2-Oxapropyl (= Methoxymethyl), 2- (= Ethoxymethyl) oder 3-Oxabutyl (= Methoxyethyl), 2-, 3- oder 4-Oxapentyl, 2-, 3-, 4- oder 5-Oxahexyl, 2-, 3-, 4-, 5- oder 6-Oxaheptyl.

R, L² und L³ können jeweils unabhängig voneinander ein Alkenylrest mit 2 bis 15 C-Atomen sein, der geradkettig oder verzweigt sein kann.

Vorzugsweise ist er geradkettig und hat 2 bis 7 C-Atome. Er ist demnach vorzugsweise Vinyl, Prop-1- oder Prop-2-enyl, But-1-, 2- oder But-3-enyl,

15

20

25

Pent-1-, 2-, 3- oder Pent-4-enyl, Hex-1-, 2-, 3-, 4- oder Hex-5-enyl, Hept-1-, 2-, 3-, 4-, 5- oder Hept-6-enyl.

- R, L² und L³ können jeweils unabhängig voneinander ein Alkylrest mit 1 bis 15 C-Atomen sein, in dem eine CH₂-Gruppe durch --O- und eine durch --CO- ersetzt ist, wobei diese bevorzugt benachbart sind. Somit beinhaltet dieser eine Acyloxygruppe --CO-O- oder eine Oxycarbonylgruppe --O-CO-. Vorzugsweise ist dieser geradkettig und hat 2 bis 6 C-Atome.
- R, L² und L³ können jeweils unabhängig voneinander ein Alkylrest mit 1 bis 15 C-Atomen sein, in dem eine CH₂-Gruppe durch unsubstituiertes oder substituiertes –CH=CH- und eine benachbarte CH₂-Gruppe durch CO oder CO-O oder O-CO ersetzt ist, wobei dieser geradkettig oder verzweigt sein kann. Vorzugsweise ist er geradkettig und hat 4 bis 13 C-Atome.
- 15 R, L² und L³ können jeweils unabhängig voneinander ein einfach durch CN oder -CF₃ substituierter Alkylrest mit 1 bis 15 C-Atomen oder Alkenylrest mit 2 bis 15 C-Atomen sein, wobei diese vorzugsweise geradkettig sind. Die Substitution durch -CN oder -CF₃ ist in beliebiger Position möglich.
 - R, L² und L³ können jeweils unabhängig voneinander ein Alkylrest sein, in dem zwei oder mehr CH₂-Gruppen durch -O- und/oder -CO-O- ersetzt sind, wobei dieser geradkettig oder verzweigt sein kann. Vorzugsweise ist er verzweigt und hat 3 bis 12 C-Atome.
- R, L², L³, L⁴ und L⁶ können jeweils unabhängig voneinander ein mindestens einfach durch Halogen substituierter Alkylrest mit 1 bis 15 C-Atomen oder Alkenylrest mit 2 bis 15 C-Atomen sein, wobei diese Reste vorzugsweise geradkettig sind und Halogen vorzugsweise -F oder -CI ist.
 Bei Mehrfachsubstitution ist Halogen vorzugsweise -F. Die resultierenden Reste schließen auch perfluorierte Reste wie -CF₃ ein. Bei Einfachsubstitution kann der Fluor- oder Chlorsubstituent in beliebiger Position sein, vorzugsweise ist er in ω-Position.

20

Besonders bevorzugt ist R in den allgemeinen Formeln (II) bis (VI) ein Alkylrest, Alkoxyrest oder Alkenylrest mit 1 bis 7 bzw. 2 bis 7 C-Atomen.

Bevorzugt ist L² und L³ in den allgemeinen Formeln (II) bis (VI) Wasserstoff, ein Alkylrest, Alkoxyrest oder Alkenylrest mit 1 bis 7 bzw. 2 bis 7 C-Atomen oder ein Halogen, besonders bevorzugt Wasserstoff, ein Alkoxyrest mit 1 bis 7 C-Atomen, Fluor oder Chlor, und insbesondere Fluor.

- Bevorzugt ist L⁴ und L⁶ in den allgemeinen Formeln (II) bis (VI)

 Wasserstoff, ein mindestens einfach durch Halogen substituierter
 Alkylrest, Alkoxyrest oder Alkenylrest mit 1 bis 7 bzw. 2 bis 7 C-Atomen
 oder ein Halogen, besonders bevorzugt -CF₃, Fluor oder Chlor, und
 insbesondere Fluor.
- Bevorzugt ist L⁸ in den allgemeinen Formeln (II) bis (VI) Fluor.

Bevorzugte Verbindungen der allgemeinen Formeln (II) bis (VI) weisen keine, eine oder zwei Flügeleinheiten ZA auf, das heißt n = 0, 1 oder 2, besonders bevorzugt ist n = 1.

Eine weitere Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es, Verbindungen insbesondere für die Verwendung in mesogenen Steuermedien zur Verfügung zu stellen, wobei diese Steuermedien insbesondere in elektrooptischen Lichtsteuerelementen eingesetzt werden, die bei einer Temperatur betrieben werden, bei der das mesogene Steuermedium im nicht angesteuerten Zustand in der isotropen Phase vorliegt.

Diese Aufgabe wird erfindungsgemäß gelöst durch die Bereitstellung von Cyclopenta[b]naphthalinderivaten mit positivem $\Delta \epsilon$.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind somit insbesondere Cyclopenta[b]naphthalinderivate der allgemeinen Formeln (VII) bis (XI)

30

20

- 15 -

$$L^{2}$$

$$L^{3}$$

$$B$$

$$(Z-A-)_{n}-R$$

$$(VII)$$

5

15

20

$$L^{2}$$

$$L^{3}$$

$$L^{3}$$

$$L^{4}$$

$$L^{4}$$

$$L^{4}$$

$$L^{6}$$

$$(X)$$

25

30

$$L^{2}$$

$$L^{3}$$

$$L^{3}$$

$$L^{4}$$

$$L^{4}$$

$$L^{6}$$

$$(XI)$$

worin Z, A, R, n, L¹ bis L⁸ sowie

die in Bezug auf die Formel (I) angegebenen Bedeutungen haben.

Bevorzugt sind Cyclopenta[b]naphthalinderivate der allgemeinen Formeln (VII) und (XI) und besonders bevorzugt sind Cyclopenta[b]naphthalinderivate der allgemeinen Formel (VII).

Die Verbindungen der Formeln (VII) bis (XI) besitzen sämtlich ein positives $\Delta\epsilon$. Vorzugsweise besitzen die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formeln (VII) bis (XI) ein $\Delta\epsilon > +10$, besonders bevorzugt ein $\Delta\epsilon > +15$ und insbesondere ein $\Delta\epsilon > +20$. Sie zeigen eine sehr gute Verträglichkeit mit den üblichen, in mesogenen Steuermedien verwendeten Substanzen.

Die Cyclopenta[b]naphthalinderivate der allgemeinen Formel (VII) weisen dabei vorzugsweise die folgenden Strukturformeln auf:

20
$$L^2$$
 B $(Z-A-)_n-R$ (VIIa)

$$\begin{array}{c|c}
 & L^{1} \\
 & L^{2} \\
 & B \\
 & (Z-A-)_{n}-R
\end{array}$$
(VIIb)

$$L^{2}$$

$$L^{3}$$

$$(VIIc)$$

$$L^2$$
 (VIId)

wobei die Strukturformeln (VIIa) und (VIIc) besonders bevorzugt sind.

In den allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) sind A bevorzugt unabhängig voneinander gegebenenfalls substituiertes 1,4-Phenylen, gegebenenfalls substituiertes 1,4-Cyclohexylen, worin -CH₂- ein- oder zweimal durch -O- ersetzt sein kann, oder gegebenenfalls substituiertes 1,4-Cyclohexenylen.

Besonders bevorzugt sind A unabhängig voneinander

10

20

25

Bevorzugte Gruppen Z in den Verbindungen der allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) sind jeweils unabhängig voneinander eine Einfachbindung, -CF₂O-, -OCF₂-, -CF₂CF₂-, -CH=CH-, -CF=CH-, -CH=CF- oder -CF=CF-, besonders bevorzugt sind eine Einfachbindung, -CF₂O-, -OCF₂-, -CF₂CF₂- oder -CF=CF-.

10 R und L¹ bis L⁸ in den allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) können jeweils unabhängig voneinander ein Alkylrest und/oder ein Alkoxyrest mit 1 bis 15 C-Atomen sein, der geradkettig oder verzweigt sein kann. Vorzugsweise ist er geradkettig, hat 1, 2, 3, 4, 5, 6 oder 7 C-Atome und ist demnach vorzugsweise Methyl, Ethyl, Propyl, Butyl, Pentyl, Hexyl, Heptyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Butoxy, Pentoxy, Hexoxy oder Heptoxy.

R und L¹ bis L⁸ in den allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) können jeweils unabhängig voneinander Oxaalkyl sein, vorzugsweise geradkettiges 2-Oxapropyl (= Methoxymethyl), 2- (= Ethoxymethyl) oder 3-Oxabutyl (= Methoxyethyl), 2-, 3- oder 4-Oxapentyl, 2-, 3-, 4- oder 5-Oxahexyl, 2-, 3-, 4-, 5- oder 6-Oxaheptyl.

R und L¹ bis L⁸ in den allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) können jeweils unabhängig voneinander ein Alkenylrest mit 2 bis 15 C-Atomen sein, der geradkettig oder verzweigt sein kann. Vorzugsweise ist er geradkettig und hat 2 bis 7 C-Atome. Er ist demnach vorzugsweise Vinyl, Prop-1- oder Prop-2-enyl, But-1-, 2- oder But-3-enyl, Pent-1-, 2-, 3- oder Pent-4-enyl, Hex-1-, 2-, 3-, 4- oder Hex-5-enyl, Hept-1-, 2-, 3-, 4-, 5- oder Hept-6-enyl.

R und L¹ bis L⁸ in den allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) können jeweils unabhängig voneinander ein Alkylrest mit 1 bis 15 C-Atomen sein, in dem eine CH₂-Gruppe durch -O- und eine durch -CO- ersetzt ist, wobei diese bevorzugt benachbart sind. Somit beinhaltet dieser eine Acyloxygruppe -CO-O- oder eine Oxycarbonylgruppe -O-CO-. Vorzugsweise ist dieser geradkettig und hat 2 bis 6 C-Atome.

R und L¹ bis L⁸ in den allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) können jeweils unabhängig voneinander ein Alkylrest mit 1 bis 15 C-Atomen sein, in dem eine CH₂-Gruppe durch unsubstituiertes oder substituiertes –CH=CH- und eine benachbarte CH₂-Gruppe durch CO oder CO-O oder O-CO ersetzt ist, wobei dieser geradkettig oder verzweigt sein kann. Vorzugsweise ist er geradkettig und hat 4 bis 13 C-Atome.

R und L¹ bis L⁸ in den allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) können jeweils unabhängig voneinander ein einfach durch -CN oder -CF₃ substituierter

Alkylrest mit 1 bis 15 C-Atomen oder Alkenylrest mit 2 bis 15 C-Atomen sein, wobei diese vorzugsweise geradkettig sind. Die Substitution durch -CN oder -CF₃ ist in beliebiger Position möglich.

R und L¹ bis L⁸ in den allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) können jeweils unabhängig voneinander ein Alkylrest sein, in dem zwei oder mehr CH₂-Gruppen durch -O- und/oder -CO-O- ersetzt sind, wobei dieser geradkettig oder verzweigt sein kann. Vorzugsweise ist er verzweigt und hat 3 bis 12 C-Atome.

- R und L¹ bis L³ in den allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) können jeweils unabhängig voneinander ein mindestens einfach durch Halogen substituierter Alkylrest mit 1 bis 15 C-Atomen oder Alkenylrest mit 2 bis 15 C-Atomen sein, wobei diese Reste vorzugsweise geradkettig sind und Halogen vorzugsweise -F oder -CI ist. Bei Mehrfachsubstitution ist Halogen vorzugsweise -F. Die resultierenden Reste schließen auch perfluorierte Reste wie -CF₃ ein. Bei Einfachsubstitution kann der Fluor- oder Chlorsubstituent in beliebiger Position sein, vorzugsweise ist er in ω-Position.
- Besonders bevorzugt ist R in den allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) ein Alkylrest, Alkoxyrest oder Alkenylrest mit 1 bis 7 bzw. 2 bis 7 C-Atomen, insbesondere ein Alkylrest mit 1 bis 7 C-Atomen.
- Bevorzugt ist L² und L³ in den allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) unabhängig voneinander, gleich oder verschieden, Wasserstoff, Halogen,

20

25

30

35

-CN, -SCN, -NCS, -SF₅, -CF₃, -CHF₂, -OCF₃ oder -OCHF₂, besonders bevorzugt Wasserstoff, Fluor, -CF₃ oder -OCF₃. Insbesondere ist jedoch L² und/oder L³ kein Wasserstoff.

Bevorzugt ist L¹ und L⁴ in den allgemeinen Formeln (VII) bis (XI)

unabhängig voneinander, gleich oder verschieden, Wasserstoff oder Fluor.

Besonders bevorzugt ist jedoch L¹ = L⁴ = H oder L¹ = L⁴ = F.

Bevorzugt ist L⁵ und L⁶ in den allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) Wasserstoff.

Besonders bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) in denen L1 = L2 = L3 = L4 = F und L5 = L6 = H.

Bevorzugte Verbindungen der allgemeinen Formeln (VII) bis (XI) weisen keine, eine oder zwei Flügeleinheiten ZA auf, das heißt n = 0, 1 oder 2, besonders bevorzugt ist n = 1.

Die Verbindungen der allgemeinen Formeln (I), (II) bis (VI) sowie (VII) bis (XI) werden nach an sich bekannten Methoden dargestellt, wie sie in der Literatur (z.B. in den Standardwerken wie Houben-Weyl, Methoden der organischen Chemie, Georg-Thieme-Verlag, Stuttgart) beschrieben sind und zwar unter Reaktionsbedingungen, die für die genannten Umsetzungen bekannt und geeignet sind. Dabei kann man von an sich bekannten, hier nicht näher erwähnten Varianten Gebrauch machen.

Die Ausgangsstoffe können gegebenenfalls auch in situ gebildet werden, derart, dass man sie aus dem Reaktionsgemisch nicht isoliert, sondern sofort weiter zu den Verbindungen der allgemeinen Formeln (I) bis (XI) umsetzt.

Die Synthesen verschiedener mehrfachsubstituierter Naphthalinderivate, die zum Aufbau des Fünfringes verwendet werden, werden in den Beispielen exemplarisch beschrieben. Die Ausgangssubstanzen sind nach allgemein zugänglichen Literaturvorschriften oder käuflich zu erhalten. Die beschriebenen Reaktionen sind ebenfalls als literaturbekannt anzusehen.

15

20

25

30

35

Eine beispielhafte Synthese zum Aufbau des Fünfrings ist im folgenden dargestellt. Die Synthese kann durch die Wahl geeigneter Ausgangsprodukte an die jeweils gewünschten Verbindungen der allgemeinen Formeln (I) bis (XI) angepasst werden.

a b

C

g

d

Ausgehend vom 3-Bromnaphthalin **a** wird durch Umsetzung mit dem α , β -ungesättigten Aldehyd **b** in Gegenwart von Lithiumdiisopropylamid (LDA) die Verbindung **c** erhalten. Diese reagiert unter Palladiumkatalyse in Gegenwart von Triethylamin unter Ringschluss zum Keton **d**. Aus dem Keton **d** und 1,3-Propandithiol wird in Gegenwart von BF₃-Diethylether das

10

entsprechende Dithian e erhalten. Dieses wird mit 1,3-Dibrom-5,5-dimethylhydantoin (DBH) und HF in Pyridin zum Cyclopenta[b]naphthalinderivat f umgesetzt. Eliminierung von HBr in Gegenwart von Diazabicycloundecen (DBU) ergibt das Cyclopenta[b]naphthalinderivat g. Das Cyclopenta[b]naphthalinderivat g wird an Palladium/Kohle-Katalysator in Wasserstoffatmosphäre zum Cyclopenta[b]naphthalinderivat h hydriert.

Die dargestellten Reaktionen sind nur als beispielhaft aufzufassen. Der Fachmann kann entsprechende Variationen der vorgestellten Synthesen vornehmen sowie auch andere geeignete Synthesewege beschreiten, um Verbindungen der Formeln (I) bis (XI) zu erhalten.

Wie bereits erwähnt, können die Verbindungen der allgemeinen Formeln (I) bis (XI) in flüssigkristallinen Medien verwendet werden.

- Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist daher auch ein flüssigkristallines Medium mit mindestens zwei flüssigkristallinen Verbindungen, enthaltend mindestens eine Verbindung der allgemeinen Formeln (I) bis (XI).
- Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind auch flüssigkristalline Medien enthaltend neben einer oder mehreren erfindungsgemäßen Verbindungen der Formeln (I), (II), (III), (IV), (V), (VI), (VII), (VIII), (IX), (X) und/oder (XI) als weitere Bestandteile 2 bis 40, vorzugsweise 4 bis 30 Komponenten. Besonders bevorzugt enthalten diese Medien neben einer oder mehreren erfindungsgemäßen Verbindungen 7 bis 25 Komponenten. Diese weiteren Bestandteile werden vorzugsweise ausgewählt aus nematischen oder nematogenen (monotropen oder isotropen) Substanzen, insbesondere Substanzen aus den Klassen der Azoxybenzole, Benzylidenaniline, Biphenyle, Terphenyle, Phenyl- oder Cyclohexylbenzoate,
- Cyclohexancarbonsäurephenyl- oder -cyclohexylester, Phenyl- oder Cyclohexylester der Cyclohexylbenzoesäure, Phenyl- oder Cyclohexylester der Cyclohexylcyclohexancarbonsäure, Cyclohexylphenylester der Benzoesäure, der Cyclohexancarbonsäure, bzw. der Cyclohexylcyclohexancarbonsäure, Phenylcyclohexane, Cyclohexylbiphenyle,
- Phenylcyclohexylcyclohexane, Cyclohexylcyclohexane, Cyclohexyl-

cyclohexylcyclohexene, 1,4-Biscyclohexylbenzole, 4',4'-Biscyclohexylbiphenyle, Phenyl- oder Cyclohexylpyrimidine, Phenyl- oder Cyclohexylpyridine, Phenyl- oder Cyclohexyldioxane, Phenyl- oder Cyclohexyl-1,3-dithiane, 1,2-Diphenylethane, 1,2-Dicyclohexylethane, 1-Phenyl-2-cyclohexylethane, 1-Cyclohexyl-2-(4-phenylcyclohexyl)-ethane, 1-Cyclohexyl-2-biphenylethane, 1-Phenyl-2-cyclohexylphenylethane, gegebenenfalls halogenierten Stilbene, Benzylphenylether, Tolane und substituierten Zimtsäuren. Die 1,4-Phenylen-Gruppen in diesen Verbindungen können auch fluoriert sein.

Die wichtigsten als weitere Bestandteile erfindungsgemäßer Medien in Frage kommenden Verbindungen lassen sich durch die Formeln (1), (2), (3), (4) und (5) charakterisieren:

	R'-L-E-R"	(1)
15	R'-L-COO-E-R"	(2)
	R'-L-00C-E-R"	(3)
	R'-L-CH ₂ CH ₂ -E-R"	(4)
	R'-L-CF ₂ O-E-R"	(5)

- In den Formeln (1), (2), (3), (4) und (5) bedeuten L und E, die gleich oder verschieden sein können, jeweils unabhängig voneinander einen bivalenten Rest aus der aus -Phe-, -Cyc-, -Phe-Phe-, -Phe-Cyc-, -Cyc-Cyc-, -Pyr-, -Dio-, -G-Phe- und -G-Cyc- sowie deren Spiegelbilder gebildeten Gruppe, wobei Phe unsubstituiertes oder durch Fluor substituiertes 1,4-Phenylen, Cyc trans-1,4-Cyclohexylen oder 1,4-Cyclohexylen, Pyr Pyrimidin-2,5-diyl oder Pyridin-2,5-diyl, Dio 1,3-Dioxan-2,5-diyl und G 2-(trans-1,4-Cyclohexyl)-ethyl bedeuten.
- Vorzugsweise ist einer der Reste L und E Cyc oder Phe. E ist vorzugsweise Cyc, Phe oder Phe-Cyc. Vorzugsweise enthalten die erfindungsgemäßen Medien eine oder mehrere Komponenten ausgewählt aus den Verbindungen der Formeln (1), (2), (3), (4) und (5), worin L und E ausgewählt sind aus der Gruppe Cyc und Phe und gleichzeitig eine oder mehrere Komponenten ausgewählt aus den Verbindungen der Formeln (1), (2), (3), (4) und (5), worin einer der Reste L und E ausgewählt ist aus

10

15

25

30

35

der Gruppe Cyc und Phe und der andere Rest ausgewählt ist aus der Gruppe -Phe-Phe-, -Phe-Cyc-, -Cyc-Cyc-, -G-Phe- und -G-Cyc-, und gegebenenfalls eine oder mehrere Komponenten ausgewählt aus den Verbindungen der Formeln (1), (2), (3), (4) und (5), worin die Reste L und E ausgewählt sind aus der Gruppe -Phe-Cyc-, -Cyc-Cyc-, -G-Phe- und -G-Cyc-.

R' und R" bedeuten in einer kleineren Untergruppe der Verbindungen der Formeln (1), (2), (3), (4) und (5) jeweils unabhängig voneinander Alkyl, Alkenyl, Alkoxy, Alkoxyalkyl, Alkenyloxy oder Alkanoyloxy mit bis zu 8 C-Atomen. Im folgenden wird diese kleinere Untergruppe Gruppe A genannt und die Verbindungen werden mit den Teilformeln (1a), (2a), (3a), (4a) und (5a) bezeichnet. Bei den meisten dieser Verbindungen sind R' und R" voneinander verschieden, wobei einer dieser Reste meist Alkyl, Alkenyl, Alkoxy oder Alkoxyalkyl ist.

In einer anderen als Gruppe B bezeichneten kleineren Untergruppe der Verbindungen der Formeln (1), (2), (3), (4) und (5) bedeutet E

In den Verbindungen der Gruppe B, die mit den Teilformeln (1b), (2b), (3b), (4b) und (5b) bezeichnet werden, haben R' und R" die bei den Verbindungen der Teilformeln (1a) bis (5a) angegebene Bedeutung und sind vorzugsweise Alkyl, Alkenyl, Alkoxy oder Alkoxyalkyl.

In einer weiteren kleineren Untergruppe der Verbindungen der Formeln (1), (2), (3), (4) und (5) bedeutet R" -CN; diese Untergruppe wird im folgenden als Gruppe C bezeichnet und die Verbindungen dieser Untergruppe werden entsprechend mit Teilformeln (1c), (2c), (3c), (4c) und (5c) beschrieben. In den Verbindungen der Teilformeln (1c), (2c), (3c), (4c) und (5c) hat R' die bei den Verbindungen der Teilformeln (1a) bis (5a) angegebene Bedeutung und ist vorzugsweise Alkyl, Alkenyl, Alkoxy oder Alkoxyalkyl.

10

15

20

25

Neben den bevorzugten Verbindungen der Gruppen A, B und C sind auch andere Verbindungen der Formeln (1), (2), (3), (4) und (5) mit anderen Varianten der vorgesehenen Substituenten gebräuchlich. All diese Substanzen sind nach literaturbekannten Methoden oder in Analogie dazu erhältlich.

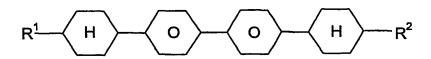
Die erfindungsgemäßen Medien enthalten neben den erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formeln (I), (II), (III), (IV), (V), (VI), (VII), (VIII), (IX), (X) und/oder (XI) vorzugsweise eine oder mehrere Verbindungen aus den Gruppen A, B und/oder C. Die Massenanteile der Verbindungen aus diesen Gruppen an den erfindungsgemäßen Medien betragen:

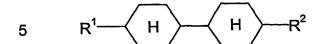
Gruppe A: 0 bis 90%, vorzugsweise 20 bis 90%, insbesondere 30 bis 90% Gruppe B: 0 bis 80%, vorzugsweise 10 bis 80%, insbesondere 10 bis 70% Gruppe C: 0 bis 80%, vorzugsweise 5 bis 80%, insbesondere 5 bis 50%.

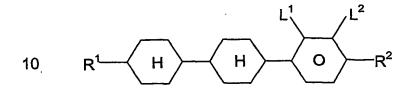
Die erfindungsgemäßen Medien enthalten vorzugsweise 1 bis 40%, besonders bevorzugt 5 bis 30% an den erfindungsgemäßen Verbindungen der Formeln (I), (II), (IV), (V), (VI), (VII), (VIII), (IX), (X) und/oder (XI). Weiterhin bevorzugt sind Medien, enthaltend mehr als 40%, insbesondere 45 bis 90% an erfindungsgemäßen Verbindungen der Formeln (I), (II), (IV), (V), (VI), (VII), (VIII), (IX), (X) und/oder (XI). Die Medien enthalten vorzugsweise drei, vier oder fünf erfindungsgemäße Verbindungen der Formeln (I), (III), (IV), (V), (VI), (VII), (VIII), (IX), (X) und/oder (XI).

Beispiele für die Verbindungen der Formeln (1), (2), (3), (4) und (5) sind die nachstehend aufgeführten Verbindungen:

$$R^{1} \qquad H \qquad O \qquad R^{2}$$



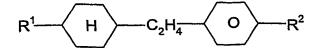




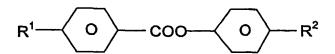
$$R^1$$
 H COO O R^2

 R^1 \longrightarrow COO \longrightarrow R^2

 $R^1 \longrightarrow R^2 \longrightarrow R^2$



 $R^1 \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow COO \longrightarrow R$



 $\begin{array}{c|c}
 & L^1 & L^2 \\
\hline
 & R^1 & O & R^2
\end{array}$

 $10 \qquad R^1 \longrightarrow \begin{array}{c} O \\ O \\ \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} R^2 \\ \end{array}$

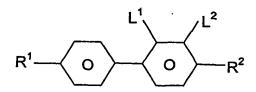
 $R^1 \longrightarrow C_2H_4 \longrightarrow O \longrightarrow R^2$

 R^1 O C_2H_4 O R^2

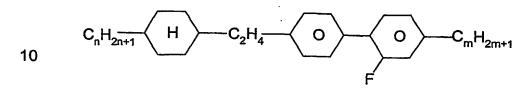
 $R^1 \longrightarrow H \longrightarrow O \longrightarrow H \longrightarrow R^2$

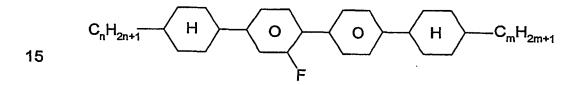
 $R^1 \longrightarrow H \longrightarrow C_2H_4 \longrightarrow O \longrightarrow R^2$

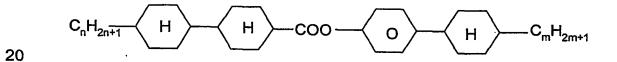
 $R^{1} \qquad H \qquad O \qquad L^{1} \qquad L^{2}$

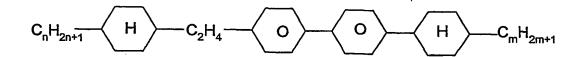


5 mit R^1 , R^2 unabhängig voneinander $-C_nH_{2n+1}$ oder $-OC_nH_{2n+1}$ und n=1 bis 8, sowie L^1 , L^2 unabhängig voneinander -H oder -F,







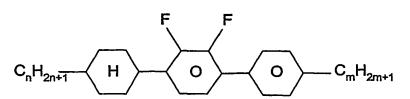


$$C_nH_{2n+1}$$
 H $CH_2O-C_mH_{2m+1}$

25

30

35



10
$$C_nH_{2n+1}$$
 H O C_mH_{2m+1}

15
$$C_nH_{2n+1}$$
 H H CH_2CH_2 H O C_mH_{2m+1}

$$C_nH_{2n+1}$$
 H O F OC_mH_{2m+1}

mit m, n unabhängig voneinander 1 bis 8.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Medien erfolgt in an sich üblicher Weise. In der Regel werden die Komponenten ineinander gelöst, zweckmäßig bei erhöhter Temperatur. Durch geeignete Zusätze können die

15

20

25

30

35

flüssigkristallinen Phasen der vorliegenden Erfindung so modifiziert werden, dass sie in allen bisher bekannt gewordenen Arten von Flüssigkristallanzeigenelementen verwendet werden können. Derartige Zusätze sind dem Fachmann bekannt und in der Literatur ausführlich beschrieben (H. Kelker/R. Hatz, Handbook of Liquid Crystals, Verlag Chemie, Weinheim, 1980). Beispielsweise können pleochroitische Farbstoffe zur Herstellung farbiger Guest-Host-Systeme oder Substanzen zur Veränderung der dielektrischen Anisotropie, der Viskosität und/oder der Orientierung der nematischen Phasen zugesetzt werden.

Die Verbindungen der Formeln (II) bis (VI) eignen sich wegen ihres negativen Δε insbesondere für eine Verwendung in VA-TFT-Displays.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind daher auch elektrooptische Flüssigkristallanzeigeelemente, enthaltend ein erfindungsgemäßes flüssigkristallines Medium.

Die Verbindungen der Formeln (VII) bis (XI) eignen sich wegen ihres hohen positiven $\Delta \epsilon$ insbesondere für die Verwendung in mesogenen Steuermedien, wobei diese Steuermedien insbesondere in elektrooptischen Lichtsteuerelementen eingesetzt werden, die bei einer Temperatur betrieben werden, bei der das mesogene Steuermedium im nicht angesteuerten Zustand in der isotropen Phase vorliegt.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind daher auch elektrooptische Lichtssteuerelemente, wie zum Beispiel in der DE 102 17 273 A1 offenbart, die eine Elektrodenanordnung, mindestens ein Element zur Polarisation des Lichts und ein mesogenes Steuermedium enthalten, wobei das Lichtsteuerelement bei einer Temperatur betrieben wird, bei der das mesogene Steuermedium im nicht angesteuerten Zustand in der isotropen Phase vorliegt, und die dadurch gekennzeichnet sind, dass das mesogene Steuermedium eine oder mehrere Verbindungen der Formeln (VII) bis (XI) enthält.

Die Erfindung wird im folgenden anhand von Ausführungsbeispielen näher erläutert, ohne dadurch jedoch eingeschränkt zu werden.

Beispiele

Die Ausgangssubstanzen können nach allgemein zugänglichen Literaturvorschriften oder käuflich erhalten werden. Die beschriebenen Reaktionen sind literaturbekannt.

5

A) Herstellung der Naphthalin-Derivate

Beispiel 1

10

15

20

Bei –75°C wird eine Lösung von 20,0 g (98,5 mmol) des Aldehyds 1 in 100 ml THF mit 200 ml (100 mmol) einer 0,5 M Lösung der Zinkverbindung 2 in THF versetzt. Nach 30 Minuten wird die Kühlung entfernt. Der aufgetaute Ansatz wird mit Wasser versetzt, mit 1N HCl-Lösung angesäuert und mit tert. Butylmethyl (MTB)-Ether extrahiert. Nach Trocknen, Einengen und Chromatographie an Kieselgel erhält man den Hydroxyester 3.

30

25

$$Br \longrightarrow Br \longrightarrow F$$

Eine Suspension von 40,0 mmol Pyridiniumchlorochromat (PCC) auf 50 g Celite[®] in 150 ml Dichlormethan wird bei Raumtemperatur mit einer Lösung von 10,0 g (32,7 mmol) des Hydroxyesters 3 versetzt. Nach Beendigung der Reaktion (DC) wird der Ansatz filtriert und der Filterkuchen mit Methylenchlorid gewaschen. Nach Einengen und Chromatographie an Kieselgel erhält man den Ketoester 4.

9,0 g (29,7 mmol) des Ketoesters 4 werden bei 60°C in 100 g Polyphosphorsäure gegeben. Anschließend wird die Temperatur für 4 Stunden auf 120°C erhöht. Nach dem Abkühlen wird der Ansatz auf Eis gegeben und mit tert. Butylmethyl (MTB)-Ether extrahiert. Nach Trocknen, Einengen und Kristallisation erhält man das Diketon 5.

5,0 g (19,5 mmol) des Diketons 5 werden in 5 ml Ethanol gelöst, mit 3 ml 100 %igem Hydraziniumhydroxid und 0,5 ml Wasser versetzt und

30 Minuten unter Rückfluss erhitzt. Anschließend wird eine Lösung von 800 mg Natrium in 15 ml Ethanol in das Reaktionsgefäß gegeben. Der Ansatz wird bis zum Ende der Stickstoffentwicklung auf 140°C erhitzt. Anschließend wird 2/3 des Ethanols abdestilliert. Der Rückstand wird mit 50 ml Wasser verdünnt und mit Ether extrahiert. Der Extrakt wird mit 10 %iger KOH-, 5 %iger HCl- und 30 %iger Natriumhydrogensufit-Lösung gewaschen. Nach Trocknen, Einengen und Chromatographie an Kieselgel erhält man das Tetrahydronaphthalin 6.

Beispiel 2

5

10

25

8,0 g (31,1 mmol) des Diketons 5 werden in 150 ml Ethanol gelöst und portionsweise mit 2,4 g (65,0 mmol) Natriumborhydrid versetzt. Nach Beendigung der Reaktion (DC) wird der Ansatz mit Wasser hydrolysiert, das Ethanol im Vakuum entfernt, der Rückstand in Wasser aufgenommen und mit Toluol extrahiert. Nach dem Einengen wird das Produkt ohne weitere Reinigung in der nächsten Stufe eingesetzt.

10,0 g (38,3 mmol) des Diols 7 werden in 200 ml Toluol gelöst, mit 1 g p-Toluolsulfonsäure versetzt und bis zur Beendigung der Wasserabscheidung unter Rückfluss erhitzt. Nach Einengen und Filtration über Kieselgel erhält man das Naphthalinderivat 8.

Beispiel 3

5

Eine Lösung von 15,0 g (49,5 mmol) des Ketoesters 4 und 8,4 ml (100 mmol) des Dithiols in 150 ml Dichlormethan wird unter Stickstoff mit 30 ml Bortrifluorid-Diethylether-Komplex versetzt und über Nacht gerührt. Der Ansatz wird langsam in gesättigte Natriumhydrogencarbonatlösung gegeben und entsäuert. Nach Trocknen, Einengen und Chromatographie an Kieselgel erhält man das geschützte Keton 9.

10

15

20

25

Eine Lösung von 10 g (26,4 mmol) des geschützten Ketons **9** in 60 ml Dichlormethan wird bei –75°C in eine Suspension von 30,2 g (105,2 mmol) 1,3-Dibrom-5,5-dimethylhydantoin in 60 ml Dichlormethan und 120 ml einer 65%igen Lösung von Fluorwasserstoff in Pyridin gegeben. Der Ansatz wird 3 Stunden langsam auf 0°C erwärmt und in 1500 ml einer eisgekühlten 2N Natronlauge gegeben, die mit 120 ml einer 39%igen Natriumhydrogensulfitlösung versetzt worden ist. Der pH wird auf 8 eingestellt und die wässrige Phase mit Methylenchlorid extrahiert. Nach Trocknen, Einengen und Chromatographie an Kieselgel erhält man den fluorierten Ester **10**.

Der Ringschluss des fluorierten Esters **10** zur Verbindung **11** erfolgt, wie in Beispiel 1 beschrieben.

$$Br \xrightarrow{Q} F \qquad Br \xrightarrow{F} F$$
11 12

Die Reduktion zum Alkan 12 erfolgt, wie in Beispiel 1 beschrieben.

Beispiel 4

5

10

11 25

→ Br ← F F 14

Die Reduktion der Verbindung 11 zum Alkohol 13 und die anschließende Wasserabspaltung zum Dihydronaphthalinderivat 14 erfolgen, wie in Beispiel 2 beschrieben.

13 .

30.

- 37 -

Beispiel 5

Eine Lösung von 9 g (34,2 mmol) des Dihydronaphthalinderivats 14 in 50 ml THF wird langsam in eine Suspension von 4,5 g (40,1 mmol) Kaliumtert.-butylat in 50 ml THF gegeben und anschließend über Nacht unter Rückfluss erhitzt. Der abgekühlte Ansatz wird mit Wasser verdünnt und mit Diethylether extrahiert. Nach Trocknen, Einengen und Chromatographie an Kieselgel erhält man das Naphthalin 15.

Beispiel 6

20

5

30

25

Bei –78°C wird eine Lösung von 6,8 g (21,4 mmol) des Ketoesters 4 in 80 ml THF mit 22 ml einer 2M Lithiumdiisopropylamid (LDA)-Lösung versetzt. Nach 1 Stunde werden 2,6 g (24,0 mmol) Chlortrimethylsilan hinzugefügt. Nach dem Auftauen werden die Lösungsmittel im Vakuum entfernt und der Rückstand ohne weitere Reinigung in der Folgestufe eingesetzt.

10

25

30

Eine Lösung von 5 g des rohen Enolethers 16 wird mit 4,9 g (19,8 mmol) N-Fluorpyridinium-triflat versetzt und über Nacht unter Rückfluss erhitzt. Das Lösungsmittel wird im Vakuum entfernt und der Rückstand mittels Chromatographie an Kieselgel gereinigt. Man erhält das fluorierte Produkt 17.

Die Umsetzungen vom fluorierten Produkt 17 bis hin zum Dihydronaphthalinderivat 21 werden wie in den Beispielen 3 und 4 bereits beschrieben durchgeführt.

Beispiel 7

5

15

20

Die Umsetzung vom Dihydronaphthalinderivat 21 zum Naphthalinderivat 22 wird wie im Beispiel 5 bereits beschrieben durchgeführt.

Beispiel 8

Die Umsetzung von der Verbindung 20 bis zum Dihydronaphthalinderivat · 24 wird wie in den Beispielen 4 und 5 bereits beschrieben durchgeführt.

Beispiel 9

10

15

20

30

35

Der Hydroxyester 3 wird in Dimethylformamid (DMF) bei 120°C vier Stunden in Gegenwart von Kaliumcarbonat mit Benzylbromid umgesetzt. Nach dem Abkühlen wird der Ansatz auf Eiswasser gegeben und mit tert. Butylmethyl (MTB)-Ether extrahiert. Nach Trocknen, Einengen und Kristallisation erhält man den Ester 25.

Die Umsetzung des Esters 25 zum Keton 26 sowie dessen Reduktion zum Ether 27 erfolgt, wie in Beispiel 1 beschrieben.

Der in THF gelöste Ether 27 wird an Palladium/Kohle-Katalysator in Wasserstoffatmosphäre umgesetzt. Nach Einengen und Chromatographie an Kieselgel erhält man die Hydroxyverbindung 28.

Die Umsetzung der Hydroxyverbindung 28 zum Keton 29 erfolgt, wie in Beispiel 1 beschrieben.

Das Keton **29** wird in Methanol bei 0 bis 20°C vier Stunden mit Jodbenzoldiacetat und KOH umgesetzt. Man erhält das Hydroxyketon **30**.

Die Umsetzung des Hydroxyketons 30 zum Dithiolan 31 sowie dessen Umsetzung zur fluorierten Hydroxyverbindung 32 erfolgt, wie in Beispiel 3 beschrieben.

Die fluorierte Hydroxyverbindung **32** wird unter Eiskühlung mit Pyridin und POCl₃ gemischt. Anschließend wird Alkohol hinzugegeben. Die

Umsetzung erfolgt vier Stunden bei 60°C. Nach dem Abkühlen wird der Ansatz auf Eiswasser gegeben und mit tert. Butylmethyl (MTB)-Ether extrahiert. Nach Trocknen, Einengen und Kristallisation erhält man die ungesättigte, fluorierte Verbindung 33.

Beispiel 10

5

15

20

25

30

35

Aus 48,0 g (200 mmol) des Aromaten 34, 4,8 g (200 mmol) Magnesium und 200 ml Toluol/THF (4:1) wird die entsprechende Grignard-Verbindung hergestellt. Anschliessend werden 22,5 g (100 mmol) Zinkbromid eingetragen. Nach 1 Stunde werden 57,6 g (200 mmol) des Aldehyds 35 in 50 ml Lösungsmittel zugegeben. Nach weiteren 2 Stunden wird der Ansatz mit Wasser versetzt und mit verd. HCl-Lösung angesäuert. Die wässrige Phase wird dreimal mit MTB-Ether extrahiert. Nach Trocknen, Einengen und Chromatographie erhält man 60,4 g des Esters 36.

Eine Lösung von 50 g (124 mmol) des Esters 36 in 100 ml Dichlormethan wird bei Raumtemperatur zu einer Suspension von 40,0 g (186 mmol) Pyridiniumchlorochromat (PCC) und 80 g Celite in 300 ml Dichlormethan

20

25

30

35

gegeben und bis zum vollständigen Umsatz (DC) gerührt. Nach Filtration, Einengen und Chromatographie erhält man 47,1 g des Oxoesters 37.

45 g (113 mol) des Esters 37 werden mit einer Lösung von 20 g Kaliumhydroxid in 50 ml Wasser und 150 ml Ethanol 20 Stunden unter Rückfluss erhitzt. Anschliessend wird der Alkohol entfernt, der Rückstand mit Wasser aufgenommen und mit HCI-Lösung angesäuert. Die wässrige Phase wird dreimal mit MTB-Ether extrahiert. Die organische Phase wird getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wird mit 20 ml Thionylchlorid versetzt und bis zum Ende der Gasentwicklung unter Rückfluss erhitzt. Überschüssiges Thionylchlorid wird abdestilliert und der Rückstand ohne

weitere Reinigung in der nächsten Stufe eingesetzt.

Eine Suspension von 18,0 g (136 mmol) Aluminiumchlorid in 50 ml Dichlormethan wird bei –25°C mit einer Lösung des Säurechlorids 38 in 50 ml Dichlormethan versetzt. Der Ansatz wird bis zum vollständigen Umsatz (DC) bei einer Temperatur unter –12°C gehalten. Anschliessend wird die Reaktion durch vorsichtige Wasserzugabe (50 ml) abgebrochen. Der angefallene Feststoff wird mittels HCl-Lösung in Lösung gebracht. Die wässrige Phase wird zweimal mit Dichlormethan extrahiert, die organische

Phase getrocknet und eingeengt. Nach Chromatographie erhält man 30,2 g des Diketons 39.

30,0 g (84,8 mmol) des Diketons 39 werden in 150 ml Ethanol gelöst und portionsweise mit 6,3 g (170 mmol) Natriumborhydrid versetzt. Nach Beendigung der Reaktion (DC) wird der Ansatz mit Wasser hydrolysiert, das Ethanol im Vakuum entfernt, der Rückstand in Wasser aufgenommen und mit Toluol extrahiert. Nach dem Einengen wird das Produkt ohne weitere Reinigung in der nächsten Stufe eingesetzt.

Das rohe Diol **40** wird in 200 ml Toluol gelöst, mit 2 g *p*-Toluolsulfonsäure versetzt und bis zur Beendigung der Wasserabscheidung unter Rückfluss erhitzt. Nach Einengen und Filtration über Kieselgel erhält man 24,7g des Naphthalins **41**.

25

B) Herstellung der Cyclopenta[b]naphthalin-Derivate

Beispiel 11

Bei -75°C werden 27,0 ml einer mit 100 ml THF verdünnten Lösung von 2 N Lithiumdiisopropylamid (LDA) in Cyclohexan/Ethylbenzol/THF (52,4 mmol) mit einer Lösung von 13,5 g (60,0 mmol) des Bromfluornaphthalins 7 in 10 ml THF versetzt. Nach 2 Stunden bei der tiefen Temperatur werden 8,5 g (47,3 mmol) des Aldehyds 42 in 10 ml THF hinzugefügt. Nach 30 Minuten wird die Kühlung entfernt, und der Ansatz bei 20°C mit 100 ml 1N HCl versetzt. Nach Extraktion der wässrigen Phase, Trocknen der organischen Phase, Einengen und Chromatographie erhält man den Allylalkohol 43.

35,0 g (86,6 mmol) des Allylalkohols **43**, 5,5 g Bis(tri-o-tolylphosphin)palladiumdichlorid und 50 ml Triethylamin werden in 390 ml Acetonitril gelöst und bis zur vollständigen Umsetzung des Allylalkohols auf 90°C erwärmt. Der erkaltete Ansatz wird auf Wasser gegeben. Nach Extraktion, Trocknen, Einengen und Chromatographie erhält man das Keton **44**.

Beispiel 12

5

$$C_3H_7 \xrightarrow{BF_3. OEt_2} C_3H_7$$

$$44 \qquad 45$$

10,0 g (30,8 mmol) des Ketons 44 und 3,2 ml (31,0 mmol) Propandithiol werden in 50 ml Dichlormethan gelöst und bei 6 bis 7°C mit 7,0 ml Bortri-fluorid-Diethylether-Komplex versetzt und anschließend über Nacht bei Raumtemperatur gerührt. Der Ansatz wird auf 10 ml gesättigte Natriumhydrogencarbonat-Lösung gegeben und bis zur Beendigung der Gasentwicklung gerührt. Nach Extraktion der wässrigen Phase, Trocknen der organischen Phase, Einengen und Filtration über Kieselgel wird der erhaltene Rückstand ohne weitere Reinigung in der nächsten Stufe eingesetzt.

10,0 g des rohen Thioketals 45 gelöst in 30 ml Dichlormethan werden langsam bei -75°C in ein Gemisch aus 28,6 g (100 mmol) 1,3-Dibrom-5,5-dimethylhydantoin (DBH), 80 ml einer 65 %igen Lösung von Fluorwasserstoff in Pyridin und 50 ml Dichlormethan gegeben. Anschließend wird der Ansatz über Nacht bei Raumtemperatur gerührt.
 Das Reaktionsgemisch wird in eisgekühlte Hydrogensulfit-Lösung gegeben und mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung und Natronlauge entsäuert. Nach Extraktion, Trocknen, Einengen, erneutem Waschen mit Wasser, Chromatographie und Kristallisation aus Hexan erhält man das Cyclopenta[b]naphthalinderivat 46.

6,0 g (14,1 mmol) des Cyclopenta[b]naphthalinderivats 46 werden in 50 ml Dichlormethan gelöst, mit 2,4 ml (16,0 mmol) 1,8-Diazabicyclo[5.4.0]-undec-7-en (DBU) versetzt und bei Raumtemperatur gerührt, bis das Edukt vollständig umgesetzt ist. Der Ansatz wird mit Wasser und gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen, eingeengt und chromatographiert. Es wird das Cyclopenta[b]naphthalinderivat 47 isoliert.

Beispiel 13

15

10

20

4,0 g (11,6 mmol) des Cyclopenta[b]naphthalinderivats 47 werden in 50 ml THF gelöst und bei Raumtemperatur und Normaldruck am Palladiumkatalysator hydriert. Nach Einengen, Chromatographie an Kieselgel und Kristallisation erhält man das Cyclopenta[b]naphthalinderivat 48.

25

30

Die Δn- und Δε-Werte der erfindungsgemäßen Verbindung wurden durch Extrapolation aus flüssigkristallinen Mischungen erhalten, die zu 5 % aus der erfindungsgemäßen Verbindung und zu 95 % aus einer der beiden kommerziell erhältlichen Flüssigkristallmischungen ZLI 4792 bzw. ZLI 2857 (Fa. Merck, Darmstadt) bestanden.

Δn:

Klärpunkt:

0,1418 (ZLI 4792, 589 nm, 20°C)

Δε:

-4,9 (ZLI 2857, 1kHz, 20°C)

35

158,6°C (ZLI 4792)

Beispiel 14

Eine Lösung von 20,0 g (62,1 mmol) des Naphthalins 41 in 100 ml
Diethylether wird bei -75°C mit 38,0 ml einer n-Butyllithium-Lösung in nHexan versetzt und 1 Stunde gerührt. Anschliessend werden 11,2 g (62,1 mmol) des Aldehyds 49 in 50 ml Diethylether hinzugegeben und über
 Nacht gerührt. Der Ansatz wird mit Wasser versetzt. Die wässrige Phase wird mit Diethylether extrahiert, die organische Phase getrocknet und eingeengt. Nach Chromatographie erhält man 21,2 g des Allylalkohols 50.

20
$$\begin{array}{c|c} F & & & \\ \hline & & \\$$

20,0 g (47,2 mmol) des Allylalkohols **50** werden in 175 ml Acetonitril und 25 ml Triethylamin gelöst, mit 2,5 g Bis-tri-o-tolylphosphinpalladium(II)-chlorid versetzt und bis zum Verschwinden des Ausgangsmaterials (HPLC) auf 90°C erwärmt. Anschliessend wird der Ansatz auf gesättigte Natrium-chloridlösung gegeben. Nach Extraktion mit MTB-Ether, Trocknen, Einengen und Chromatographie an Kieselgel erhält man 10,5 g des Ketons **51**.

10,0 g (29,2 mmol) des Ketons **51** werden in 75 ml Ethanol gelöst und portionsweise mit 3,2 g (86 mmol) Natriumborhydrid versetzt. Nach Beendigung der Reaktion (DC) wird der Ansatz mit Wasser hydrolysiert, das Ethanol im Vakuum entfernt, der Rückstand in Wasser aufgenommen und mit Toluol extrahiert. Nach dem Einengen wird das Produkt ohne weitere Reinigung in der nächsten Stufe eingesetzt. Der rohe Alkohol wird in 100 ml Toluol gelöst, mit 1 g p-Toluolsulfonsäure versetzt und bis zur Beendigung der Wasserabscheidung unter Rückfluss erhitzt. Nach Einengen und Filtration über Kieselgel erhält man 8,5 des Naphthalins **52**.

8,0 g (25,5 mmol) des Naphthalins **52** werden in 50 ml THF gelöst und am Palladiumkatalysator hydriert. Nach Einengen und Chromatographie an Kieselgel erhält man 7,9 g der hydrierten Substanz **53**.

25 In Analogie zu den Beispielen 1 bis 14 oder in Analogie zu bekannten Syntheseschritten werden die folgenden Verbindungen hergestellt:

Beispiele 15 bis 29

$$L^3$$
 L^4
 L^5
 F

Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	Z	R
15	Н	Н	F	Bd.	CH₃
16	. Н	F	F	Bd.	C ₂ H ₅
17	<u> </u>	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
18	F	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
19	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
20	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C₃H ₇
21	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₅ H ₁₁
22	Н	Н	F	-CF ₂ CF ₂ -	CH ₃
23	Η .	Η	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
24	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₂ H ₅
25	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
26	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
27	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉
28	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
29	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₅ H ₁₁
Bd. = Einfachbinde	ung				

35

Bd. = Einfachbindung

Beispiele 30 bis 53

$$Z$$
 F
 F

	Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	Z	R
	30	Н	Н	F	Bd.	CH ₃
10	31	Н	Н	F	Bd.	C ₃ H ₇
	32	Н	F	F	Bd.	C ₂ H ₅
	33	Н	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
	34	F	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
	35	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
15	36	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
	37	OC ₂ H ₅	F.	F	. Bd.	C ₅ H ₁₁
	38	Н	Н	F	-CF ₂ O-	CH ₃
	39	Н	Н	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
20.	40	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₂ H ₅
	41	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
	42	F	F	F	-CF ₂ O-	C₃H ₇
	. 43	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₄ H ₉
	44	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
25	45	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ O-	C ₅ H ₁₁
	46	Н	Н	F	-CF ₂ CF ₂ -	CH₃
	47	Н	Н	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
	48	H	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₂ H ₅
30	49	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C₃H ₇
į	50	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
	51	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉
	52	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
35	53	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₅ H ₁₁
JJ	Bd. = Finfachbindu	IDO.				

Beispiele 54 bis 77

$$L^3$$
 L^4
 L^5
 E
 E

10

5

15

20

25

30

35

Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	Z	R
54	Н	Н	F	Bd.	CH₃
55	Н	Н	F	Bd.	C ₃ H ₇
56	Н	F	F	Bd.	C ₂ H ₅
57	H	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
58	F	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
59	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
60	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
61	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₅ H ₁₁
62	Н	Н	Œ.	-CF ₂ O-	CH₃
63	H	Н	Œ.	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
64	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₂ H ₅
65	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
66	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
67	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₄ H ₉
68	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
69	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ O-	C ₅ H ₁₁
70	Н	Н	F	-CF ₂ CF ₂ -	CH₃
71 ·	Н	Н	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
72	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₂ H ₅
73	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C₃H ₇
74	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
75	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉
76	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
77	OC₂H₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₅ H ₁₁

Bd. = Einfachbindung

Beispiele 78 bis 93

$$L^3$$
 L^4
 L^5
 E

10

5

15

20

25

Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	Z	R
78	Н	Н	F	Bd.	CH ₃
79	Н	Н	F	Bd.	C ₃ H ₇
80	Н	F	F	Bd.	C ₂ H ₅
81	Н	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
82	F	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
83	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
84	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
85	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₅ H ₁₁
86	Н	Н	F	-CF ₂ CF ₂ -	CH ₃
87	Н	Н	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
88	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₂ H ₅
89	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
90	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
91	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉
92	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
93	OC₂H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₅ H ₁₁

Bd. = Einfachbindung

Beispiele 94 bis 117

10

5

15

20

25

30

35

	_ 2				
Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	Z	R
94	H	Н	F	Bd.	CH ₃
95	H	Н	F	Bd.	C ₃ H ₇
96	H	F	F	Bd.	C ₂ H ₅
97	Н	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
98	F	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
99	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
100	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
101	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₅ H ₁₁
102	H	Н	F	-CF ₂ O-	CH ₃
103	Н	Н	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
104	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₂ H ₅
105	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
106	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
107	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₄ H ₉
108	OC ₂ H ₅	Щ	F	-CF ₂ O-	C₃H ₇
109	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ O-	C ₅ H ₁₁
110	Н	Н	F	-CF ₂ CF ₂ -	CH ₃
111	Н	Н	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
112	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₂ H ₅
113	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
114	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
115	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉
116	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
117	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₅ H ₁₁

Bd. = Einfachbindung

Beispiele 118 bis 141

$$L^3$$
 L^4
 L^5
 F
 R

	Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	Z	
						R
	118	Н	Н	F	Bd.	CH ₃
10	119	Н	Н	F	Bd.	C ₃ H ₇
	120	Н	F	F	Bd.	C ₂ H ₅
	121	Н	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
	122	F	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
	123	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
15	124	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
	125	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₅ H ₁₁
	126	Н	Н	F	-CF ₂ O-	CH ₃
	127	Н	Н	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
20	128	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₂ H ₅
	129	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
	130	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
	131	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₄ H ₉
	132	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
25	133	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ O-	C ₅ H ₁₁
	134	Н	Н	F	-CF ₂ CF ₂ -	CH ₃
	135	Н	Н	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
	136	. Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₂ H ₅
30	137	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C₃H ₇
	138	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
	139	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉
	140	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
0.5	141	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₅ H ₁₁
35	Bd. = Einfachbind	ıng				

Beispiele 142 bis 157

$$L^3$$
 L^4
 L^5
 F
 F

10

5

15

20

25

Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	Z	R
142	Н	Н	Н	Bd.	CH ₃
143	Н	Н	Н	Bd.	C ₃ H ₇
144	Н	F	F	Bd.	C ₂ H ₅
145	Н	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
146	F	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
147	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
148	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C₃H ₇
149	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₅ H ₁₁
150	Н	Н	Н	-CF ₂ CF ₂ -	CH₃
151	Н	Н	Н	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
152	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₂ H ₅
153	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
154	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
155	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉
156	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
157	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₅ H ₁₁

Bd. = Einfachbindung

Beispiele 158 bis 181

5

	Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	Z	R
	158	Н	Н	Н	Bd.	CH₃
10	159	Н	Н	Н	Bd.	C ₃ H ₇
10	160	Н	F	F	Bd.	C ₂ H ₅
	161	Н	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
	162	F	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
	163	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
15	164	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
	165	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₅ H ₁₁
	166	Н	Н	Н	-CF ₂ O-	CH ₃
	167	Н	Н	Н	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
20	168	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₂ H ₅
	169	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
	170	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
	171	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₄ H ₉
	172	OC₂H₅	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
25	173	OC ₂ H ₅	щ	F	-CF ₂ O-	C ₅ H ₁₁
	174	Ι	Н	Н	-CF ₂ CF ₂ -	CH ₃
	175	I	H	Н	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
	176	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₂ H ₅
30	177	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
	178	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
	179	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉
	180	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
25	181	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₅ H ₁₁
35	Bd. = Einfachbind	ung				

10

15

20

25

30

35

Beispiele 182 bis 205

$$L^3$$
 L^4
 L^5
 F
 F

	Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	Z	R
	182	Н	Н	Н	Bd.	CH ₃
	183	Н	H	Н	Bd.	C ₃ H ₇
	184	Н	F	F	Bd.	C ₂ H ₅
	185	H	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
	186	F	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
	187	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
	188	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
	189	OC ₂ H ₅	F	F	Bd.	C ₅ H ₁₁
	190	Н	Н	Н	-CF ₂ O-	CH₃
	191	Н	Н	Н	-CF ₂ O-	C₃H ₇
	192	Н	· F	F	-CF ₂ O-	C ₂ H ₅
	193	Н	F	F	-CF ₂ O	C₃H ₇
!	194	F	F	F	-CF ₂ O-	C₃H ₇
	195	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₄ H ₉
	196	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ O-	C₃H ₇
	197	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ O-	C ₅ H ₁₁
	198	Н	Н	Н	-CF ₂ CF ₂ -	CH₃
	199	Н	Н	Н	-CF ₂ CF ₂ -	C₃H ₇
	200	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₂ H ₅
	201	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
	202	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
	203	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉
	204	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
	205	OC ₂ H ₅	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C5H11

Bd. = Einfachbindung

Beispiele 206 bis 217

$$L^3$$
 L^4
 L^5
 L^6
 E
 E
 E

10

5

15

, 20

Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	L ⁶	Z	R
206	Н	Н	Н	Н	Bd.	. CH ₃
207	Н	Н	Н	I	Bd.	C ₃ H ₇
208	Н	Н	F	F	Bd.	C ₂ H ₅
209	Н	Н	F	· F	Bd.	C ₃ H ₇
210	F	F	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
211	F	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
212	Н	H	Н	H	-CF ₂ CF ₂ -	CH₃
213	Н	Н	Η	Η	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
214	Н	H	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C₂H₅
215	Н	Ι	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
216	F	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
217	F	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉

Bd. = Einfachbindung

30

25

Beispiele 218 bis 235

$$L^{3}$$

$$L^{4}$$

$$L^{5}$$

$$L^{6}$$

$$F$$

$$F$$

10 15

20

5

25

Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	L ⁶	Z	R
218	Н	Н	Н	Н	Bd.	CH₃
219	H	Н	Н	Н	Bd.	C ₃ H ₇
220	π_	Н	F	F	Bd.	C ₂ H ₅
221	H	I	F	IL.	Bd.	C ₃ H ₇
222	F	F	F	F	Bd.	C₃H ₇
223	F	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
224	Н	Н	Н	H	-CF ₂ O-	CH₃
225	Н	Н_	Н	Н	-CF ₂ O-	C₃H ₇
226	Н	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₂ H ₅
227	H	Н	F	F	-CF ₂ O-	C₃H ₇
228	F	F	F	F	-CF ₂ O-	C₃H ₇
229	F	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₄ H ₉
230	Н	Н	Н	Н	-CF ₂ CF ₂ -	CH₃
231	Η	Н	Н	Н	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
232	Н	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₂ H ₅
233	Н	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
234	F	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
235	F	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉

Bd. = Einfachbindung

Beispiele 236 bis 253

$$L^3$$
 L^4
 L^5
 L^6
 E
 E
 E

10

5

15

20

25

Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	L ⁶	Z	R
236	Н	Н	Н	Н	Bd.	CH₃
237	Н	Н	Н	Н	Bd.	C₃H ₇
238	Н	Н	F	F	Bd.	C ₂ H ₅
239	Н	Н	F	F	Bd.	C₃H ₇
240	F	F	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
241	F	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
242	Н	Н	Н	Н	-CF ₂ O-	CH₃
243	Н	Н	Н	Н	-CF ₂ O-	C₃H ₇
244	Н	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₂ H ₅
245	Н	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
246	F	F	F	F	-CF ₂ O-	C₃H ₇
247	F	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₄ H ₉
248	Н	Н.	H	Н	-CF ₂ CF ₂ -	CH₃
249	Н	Н	Н	Н	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
250	Н	Н.	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₂ H ₅
251	Н	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
252	F	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
253	F	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉

Bd. = Einfachbindung

Beispiele 254 bis 265

$$L^{\frac{3}{L^4}}$$
 $L^{\frac{5}{5}}$ $L^{\frac{6}{6}}$ F F

10

5

15

20

Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	L ⁶	Z	R
254	Н	Н	Н	H	Bd.	CH₃
255	Н	H	Н	Н	Bd.	C ₃ H ₇
256	Н	Н	F	L,	Bd.	C ₂ H ₅
257	Н	Н	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
258	F	F	F	LF.	Bd.	C₃H ₇
259	F	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
260	Н	Н	Н	Н	-CF ₂ CF ₂ -	CH₃
261	Н	Н	Н	Η	-CF ₂ CF ₂ -	C₃H ₇
262	Н	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₂ H ₅
263	Н	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C₃H ₇
264	F	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
265	F	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉

Bd. = Einfachbindung

25

Beispiele 266 bis 283

$$L^3$$
 L^4
 L^5
 L^6
 E
 E
 E

10

5

15

20

25

Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	L ⁶	Z	R
266	Н	Н	Н	Н	Bd.	CH ₃
267	Н	Н	Н	Н	Bd.	C₃H ₇
268	I	Н	F	F	Bd.	C ₂ H ₅
269	Н	Н	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
270	F	F	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
271	F	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
272	Н	Н	Н	Н	-CF ₂ O-	CH ₃
273	Н	Н	Н	Н	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
274	Н	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₂ H ₅
275	Н	Н	F	F	-CF ₂ O-	C₃H ₇
276	F	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
277	F	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₄ H ₉
278	Н	Н	Н	Н	-CF ₂ CF ₂ -	CH ₃
279	Н	Н	Н	Н	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
280	Н	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₂ H ₅
281	Н	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
282	F	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
283	F	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉

Bd. = Einfachbindung

Beispiele 284 bis 301

$$L^{3}$$

$$L^{4}$$

$$L^{5}$$

$$L^{6}$$

$$F$$

$$F$$

10

5

15

20

25

Beispiel	L ³	L ⁴	L ⁵	L ⁶	Z	R
284	Н	Н	Н	Н	Bd.	CH ₃
285	Н	Н	Н	Н	Bd.	C ₃ H ₇
286	Н	Н	F	F	Bd.	C ₂ H ₅
287	Н	Н	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
288	F	F	F	F	Bd.	C ₃ H ₇
289	F	F	F	F	Bd.	C ₄ H ₉
290	Н	Н	Н	Н	-CF ₂ O-	CH₃
291	Н	Н	Н	Н	-CF ₂ O-	C ₃ H ₇
292	Н	Н	F	F	-CF ₂ O-	C ₂ H ₅
293	Н	Н	F	F	-CF ₂ O-	C₃H ₇
294	F	F	F	F	-CF ₂ O-	C₃H ₇
295	F	F	F	F	-CF ₂ O-	C ₄ H ₉
296	Н	Н	Н	Н	-CF ₂ CF ₂ -	CH₃
297	Н	Н	Н	Н	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
298	Н	Η.	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₂ H ₅
299	Н	Н	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
300	F	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₃ H ₇
301	F	F	F	F	-CF ₂ CF ₂ -	C ₄ H ₉

Bd. = Einfachbindung

Tabelle 1 $\Delta \epsilon \text{- und } \Delta n \text{-Werte für Substanzen einzelner Beispiele}$

5	Beispiel Nr.	Δε	Δη
J	17	7	0,143
	18	-8,0	0,143
	20	-7,3	0,166
10	79	-3,9	0,127
	81	-9,1	0,117
	82	-10,2	0,121
15	143	-3,3	0,091
15	145	-11,8	0,081
	146	-9,2	0,081
	207	-2,2	0,128
20	209	-9,6	0,115
	210	-6,9	0,106
	255	-3,0	0,095
25	257	-10,3	0,079
	258	-7,9	0,079
-			

Beispiele 302 bis 337

$$L^2$$
 L^3
 L^4

1	0

5

15

20

25

30

	Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L⁴	R
	302	Н	F	Н	Н	CH ₃
	303	Н	F	Н	Н	C ₃ H ₇
	304	Н	F	Н	Н	C ₅ H ₁₁
į	305	Н	F	F	Н	C ₂ H ₅
!	306	Н	۴	F	Н	C ₃ H ₇
	307	Н	F	F	Н	C ₆ H ₁₃
	308	F	F	F	F	CH₃
	309	F	F	F	F	C ₃ H ₇
	310	F	F	F	F	C ₅ H ₁₁
	311	Н	CF₃	Н	Н	C ₂ H ₅
	312	Н	CF₃	Н	Н	C ₃ H ₇
	313	Н	CF₃	Н	Н	C ₆ H ₁₃
	314	Н	OCF ₃	Н	H [·]	CH₃
	315	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₃ H ₇
	316	Н	OCF ₃	Н	H	C ₅ H ₁₁
	317	Н	CN	Н	Н	C ₂ H ₅
	318	Н	CN	Н	Н	C₃H ₇
	319	Н	CN	Н	Н	C ₆ H ₁₃
	320	Н	CF₃	F	Н	C ₂ H ₅
	321	Н	CF₃	F	Н	C ₃ H ₇
	322	Н	CF₃	F	Н	C ₆ H ₁₃
	323	Н	OCF₃	F	Н	CH₃
	324	Н	OCF ₃	F	Н	C₃H ₇

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
325	Н	OCF ₃	F	Н	C ₅ H ₁₁
326	Н	CF₃	CF ₃	Н	C ₂ H ₅
327	Н	CF₃	CF₃	Н	C ₃ H ₇
328	Н	CF₃	CF₃	Н	C ₆ H ₁₃
329	Н	CF₃	OCF₃	Н	CH₃
330	Н	CF₃	OCF ₃	н	C ₃ H ₇
331	Н	CF₃	OCF ₃	Н	C ₅ H ₁₁
332	Н	OCF₃	OCF ₃	Н	C ₂ H ₅
333	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C₃H ₇
334	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₆ H ₁₃
335	Н	CN	CN	Н	C ₂ H ₅
336	Н	CN	CN	Н	C ₃ H ₇
337	Н	CN	CN	Н	C ₆ H ₁₃

Tabelle 2

 $\Delta\epsilon$ - und Δn -Werte für Substanzen einzelner Beispiele

2	5

20

5

10

15

Beispiel Nr.	Δε	Δn
306	12,9	0,179
309	17,0	0,158
312	12,7	0,160
321	23,2	0,159
324	12,4	0,172
327	31,4	0,159
330	19,7	0,143
333	17,4	0,158

5

Beispiele 338 bis 367

$$CF_2CF_2$$
 R

	Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
10	338	Н	F	Н	Н	CH₃
	339	Н	F	Н	Н	C ₃ H ₇
	340	Н	F	Н	Н	C ₅ H ₁₁
	341	Η.	F	H	Н	C ₂ H ₅
45	342	H	F	F	Н	C ₃ H ₇
15	343	Н	F	T.	Н	C ₆ H ₁₃
	344	F	F	F	F	CH₃
	345	F	F	П	F	C ₃ H ₇
	346	·F	F	F	F	C ₅ H ₁₁
20	347	Н	CF₃	I	I	C ₂ H ₅
·	348	Н	CF₃	Н	Н	C ₃ H ₇
	349	Н	CF ₃	Н	Н	C ₆ H ₁₃
	350	Н	OCF ₃	Н	Н	CH₃
25	351	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₃ H ₇
25	352	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₅ H ₁₁
	353	Н	CF ₃	F	Н	C ₂ H ₅
	354	Н	CF ₃	F	Н	C ₃ H ₇
	355	Н	CF ₃	F	Н	C ₆ H ₁₃
30	356	Н	OCF ₃	F	Н	CH ₃
	357	Н	OCF ₃	F	Н	C ₃ H ₇
	358	Н	OCF ₃	F	Н	C ₅ H ₁₁
	359	Н	CF ₃	CF₃	Н	C ₂ H ₅
35	360	Н	CF ₃	CF₃	Н	C ₃ H ₇

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
361	Н	CF₃	CF ₃	H	C ₆ H ₁₃
362	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	CH ₃
363	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
364	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	C ₅ H ₁₁
365	Н	OCF ₃	OCF₃	Н.	C ₂ H ₅
366	Ι	OCF₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
367	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₆ H ₁₃

10 <u>Beispiele 368 bis 397</u>

2	
ZU	

15

5 ·

25

Beispiel	L ¹	L²	L ³	L ⁴	R
368	Н	F	Н	H	CH₃
369	Н	F	Н	Н	C ₃ H ₇
370	Н	F	Н	Н	C ₅ H ₁₁
371	Н	F	F	Н	C ₂ H ₅
372	Н	F	F	Н	C₃H ₇
373	Н	F.	F	Н	C ₆ H ₁₃
374	F	F	F	F	CH₃
375	F	F	F	F	C ₃ H ₇
376	F	F	F	F	C ₅ H ₁₁
377	Н	CF₃	Н	Н	C ₂ H ₅
378	Н	CF₃	Н	Н	C ₃ H ₇
379	Н	CF₃	Н	Н	C ₆ H ₁₃
380	Н	OCF₃	Н	Н	CH₃
381	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₃ H ₇

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
382	Н	OCF₃	· H	Н	C ₅ H ₁₁
383	Н	CF₃	F	Н	C₂H₅
384	Н	CF₃	F	Н	C₃H ₇
385	Н	CF₃	F	Н	C ₆ H ₁₃
386	Н	OCF ₃	F	Н	CH₃
387	Н	OCF₃	F	H	C₃H ₇
388	Н	OCF ₃	F	H	C ₅ H ₁₁
389	Н	CF₃	CF₃	H	C ₂ H ₅
390	Н	CF₃	CF ₃	Н	C ₃ H ₇
391	Н	CF ₃	CF₃	Н	C ₆ H ₁₃
392	Н	CF₃	OCF ₃	Н	CH₃
393	H .	CF₃	OCF₃	Н	C ₃ H ₇
394	Н	CF₃	OCF₃	Н	C ₅ H ₁₁
395	Н	OCF ₃	OCF₃	Н	C ₂ H ₅
396	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
397	Н	OCF₃	OCF ₃	Н	C ₆ H ₁₃

Beispiele 398 bis 427

$$L^2$$
 L^3
 L^4
 R

1	0

5

15

20

25

30

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
398	Н	F	Н	Н	CH ₃
399	Н	F	Н	Н	C ₃ H ₇
400	Н	F	Н	Н	C ₅ H ₁₁
401	Н	F	F	Н	C ₂ H ₅
402	H	F	F	·H	C ₃ H ₇
403	Н	F	F	Н	C ₆ H ₁₃
404	F	. F	F	F	CH₃
405	F	F	F	F	C ₃ H ₇
406	F	F	F	F	C ₅ H ₁₁
407	Н	CF ₃	Н	Н	C₂H₅
408	Н	CF ₃	Н	Н	C₃H ₇
409	Н	CF ₃	Н	Н	C ₆ H ₁₃
410	Н	OCF₃	Н	Н	CH₃
411	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₃ H ₇
412	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₅ H ₁₁
413	Н	CF₃	F	Н	C₂H₅
414	Н	CF ₃	F	Н	C₃H ₇
415	Н	CF₃	F	Н	C ₆ H ₁₃
416	Н	OCF ₃	F	Н	CH₃
417	Н	OCF₃	F	Н	C ₃ H ₇
418	Н	OCF ₃	F	Н	C ₅ H ₁₁
419	Н	CF ₃	CF ₃	Н	C ₂ H ₅
420	Н	CF₃	CF₃	Н	C ₃ H ₇

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
421	Н	CF ₃	CF₃	Н	C ₆ H ₁₃
422	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	CH₃
423	Н	CF ₃	OCF₃	Н	C ₃ H ₇
424	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	C ₅ H ₁₁
425	Н	OCF₃	OCF₃	Н	C ₂ H ₅
426	Н	OCF₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
427	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₆ H ₁₃

10 <u>Beispiele 428 bis 457</u>

$$L^2$$
 CF_2O
 R

20	

15

5

25

30

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
428	Н	F	Н	H	CH₃
429	Н	F	Н	н	C ₃ H ₇
430	Н	F	Н	H	C ₅ H ₁₁
431	Н	F	۴	H	C ₂ H ₅
432	Н	F	F	Н	C₃H ₇
433	Н	F	F	Τ	C ₆ H ₁₃
434	F	. F	F	F	CH₃
435	F	F	F	F	C₃H ₇
436	F	F	F	F	C ₅ H ₁₁
437	Н	CF₃	Н	Н	C ₂ H ₅
438	Н	CF ₃	Н	Н	C ₃ H ₇
439	Н	CF ₃	Н	Н	C ₆ H ₁₃
440	Н	OCF ₃	Н	Н	CH₃
441	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₃ H ₇

10

15

25

30

35 ·

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	· L ⁴	R
442	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₅ H ₁₁
443	Н	CF ₃	F	Н	C ₂ H ₅
444	Н	CF ₃	F	Н	C ₃ H ₇
445	Н	CF₃	F	Н	C ₆ H ₁₃
446	Н	OCF₃	F	Н	CH ₃
447	Н	OCF₃	F	Н	C ₃ H ₇
448	Н	OCF₃	F	Н	C ₅ H ₁₁
449	Н	CF₃	CF ₃	Н	C ₂ H ₅
450	H	CF₃	CF ₃	Н	C ₃ H ₇
451	Н	CF₃	CF ₃	Н	C ₆ H ₁₃
452	Н	CF₃	OCF ₃	Н	CH ₃
453	Н	CF₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
454	Н	CF₃	OCF ₃	Н	C ₅ H ₁₁
455	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₂ H ₅
456	Н	OCF ₃	OCF₃	Н	C ₃ H ₇
457	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₆ H ₁₃

Beispiele 458 bis 487

$$L^{2}$$

$$L^{3}$$

$$L^{4}$$

$$F$$

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
458	Н	F	Н	Н	CH ₃
459	Н	F	Н	Н	C ₃ H ₇
460	Н	F	Н	. Н	C ₅ H ₁₁
461	Н	F	F	Н	C ₂ H ₅
462	Н	F	F	Н	C ₃ H ₇

		1 4				
•	Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
	463	H	F	F	Н	C ₆ H ₁₃
	464	F	F	F	F	CH₃
	465	F	F	F	F	C ₃ H ₇
5	466	F	F	F	F	C ₅ H ₁₁
	467	Н	CF ₃	Н	Н	C ₂ H ₅
	468	Н	CF₃	Н	Н	C ₃ H ₇
	469	Н	CF ₃	Н	Н	C ₆ H ₁₃
40	470	Н	OCF ₃	Н	Н	CH ₃
10	471	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₃ H ₇
	472	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₅ H ₁₁
	473	Н	CF ₃	F	Н	C ₂ H ₅
	474	Н	CF ₃	F	Н	C ₃ H ₇
15	475	Н	CF ₃	F	Н	C ₆ H ₁₃
	476	Н	OCF ₃	F	Н	CH ₃
	477	Н	OCF ₃	F	Н	C ₃ H ₇
	478	Н	OCF ₃	F	Н	C ₅ H ₁₁
.	479	Н	CF ₃	CF ₃	Н	C ₂ H ₅
20	480	Н	CF ₃	CF ₃	Н	C ₃ H ₇
1	481	Н	CF ₃	CF ₃	Н	C ₆ H ₁₃
į	482	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	CH ₃
. [483	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
25	484	Н	CF ₃	OCF ₃	H	C ₅ H ₁₁
	485	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₂ H ₅
Ī	486	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
Ī	487	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₆ H ₁₃
_					• •	0, 113

Beispiele 488 bis 517

$$L^2$$
 CF_2O
 R

1	0	

5

15

20

25

30

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
488	Н	F	Н	Н	CH ₃
489	Н	F	Н	Н	C₃H ₇
490	Н	F	Н	Н	C ₅ H ₁₁
491	H	F	F	Н	C ₂ H ₅
492	H	F	F	Н	C ₃ H ₇
493	Н	F	F	Н	C ₆ H ₁₃
494	F	F	F	F	CH ₃
495	F	F	F	F	C ₃ H ₇
496	F	F	۴	F	C ₅ H ₁₁
497	H	CF₃	Н	Н	C ₂ H ₅
498	Н	°CF ₃	Н	Н	C ₃ H ₇
499	Н	CF₃	Н	Н	C ₆ H ₁₃
500	Н	OCF ₃	Н	Н	CH ₃
501	H.	OCF₃	Н	Н	C ₃ H ₇
502	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₅ H ₁₁
503	Н	CF₃	F	Н	C ₂ H ₅
504	Н	CF₃	F	Н	C ₃ H ₇
505	Н	CF₃	F	Н	C ₆ H ₁₃
506	Н	OCF ₃	F	Н	CH ₃
507	H	OCF₃	F	Н	C ₃ H ₇
508	Н	OCF₃	F	Н	C ₅ H ₁₁
509	Н	CF ₃	CF₃	Н	C ₂ H ₅
510	н	CF ₃	CF ₃	Н	C ₃ H ₇

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
511	Н	CF₃	CF ₃	Н	C ₆ H ₁₃
512	Н	CF₃	OCF ₃	Н	CH ₃
513	Н	CF₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
514	H	CF ₃	OCF ₃	Н	C ₅ H ₁₁
515	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₂ H ₅
516	Н	OCF₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
517	Н.	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₆ H ₁₃

5

Beispiele 518 bis 547

$$15 \qquad \begin{array}{c} L^2 \\ \\ L^3 \\ \\ L^4 \end{array}$$

20

25

30

			·		
Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
518	Н	Į.	Н	Н	CH₃
519	Н	F	Н	Н	C ₃ H ₇
520	Н	F	Н	Н	C ₅ H ₁₁
521	Н	F	F	Н	C ₂ H ₅
522	Н	F	F	Н	C ₃ H ₇
523	Н	F	F	Н	C ₆ H ₁₃
524	F	F	F	F	CH ₃
525	F	F	F	F	C ₃ H ₇
526	F	F	F.	F	. C ₅ H ₁₁
527	Н	CF₃	Н	Н	C ₂ H ₅
528	Н	CF₃	Н	Н	C ₃ H ₇
529	Н	CF₃	Н	Н	C ₆ H ₁₃
530	Н	OCF ₃	Н	Н	CH₃
531	Н	OCF ₃	Н	Н	C₃H ₇

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
532	Н	OCF₃	Н	Н	C ₅ H ₁₁
533	Н	CF₃	F	Н	C ₂ H ₅
534	Н	CF₃	F	Н	C ₃ H ₇
535	Н	CF₃	F	H	C ₆ H ₁₃
536	Н	OCF ₃	F	H	CH₃
537	Н	OCF ₃	F	Н	C₃H ₇
538	Н	OCF ₃	F	I	C ₅ H ₁₁
539	Н	CF₃	CF₃	H	C ₂ H ₅
540	Н	CF ₃	CF₃	Ι	C₃H ₇
541	Н	CF₃	CF₃	Н	C ₆ H ₁₃
542	Н	CF₃	OCF ₃	Н	CH₃
543	Н	CF₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
544	Н	CF₃	OCF ₃	Н	C ₅ H ₁₁
545	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₂ H ₅
546	Н	OCF₃	OCF ₃	Н	C₃H ₇
547	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₆ H ₁₃

35

Н

5

Beispiele 548 bis 577

$$L^{2}$$
 L^{3}
 L^{3}
 L^{4}
 $CF_{2}CF_{2}$
 R

						·
	Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
10	548	Н	F	Н	Н	CH₃
	549	Н	F	Н	Н	C ₃ H ₇
	550	Н	F	Н	Н	C ₅ H ₁₁
	551	Н	F	F.	Н	C ₂ H ₅
	552	Н	F	F	Н	C ₃ H ₇
15	553	Н	IL.	۴	Н	C ₆ H ₁₃
	554	F	IL.	F	F	CH₃
	555	F	F	Ή.	F	C ₃ H ₇
	556	F	F	F	F	C ₅ H ₁₁
20	557	Н	CF₃	Н	Н	C ₂ H ₅
	558	. н	CF₃	Н	Н	C ₃ H ₇
	559	Н	CF₃	Н	Н	C ₆ H ₁₃
	560	Н	OCF ₃	Н	Н	CH₃
05	561	Н	OCF₃	Н	Н	C₃H ₇
25	562	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₅ H ₁₁
	563	H.	CF₃	F	Н	C ₂ H ₅
	564	Н	CF₃	F	Н	C ₃ H ₇
	565	Н	CF₃	F	Н	C ₆ H ₁₃
30	566	Н	OCF ₃	F	Н	CH₃
	567	Н	OCF ₃	F	Н.	C₃H ₇
	568	Н	OCF ₃	F	Н	C ₅ H ₁₁
	569	Н	CF ₃	CF₃	Н	C ₂ H ₅

CF₃

CF₃

Н

 C_3H_7

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
571	Н	CF ₃	CF ₃	Н	C ₆ H ₁₃
572	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	CH ₃
573	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
574	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	C ₅ H ₁₁
575	Н	OCF ₃	OCF₃	Н	C ₂ H ₅
576	Н	OCF₃	OCF₃	Н	C ₃ H ₇
577	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₆ H ₁₃

. 5

Beispiele 578 bis 607

20

15

25

30

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
578	Н	F	Н	Н	CH ₃
579	Н	F	Н	Н	C₃H ₇
580	Н	F	Н	Н	C ₅ H ₁₁
581	Н	F	F	Н	C ₂ H ₅
582	Н	F	F	Н	C ₃ H ₇
583	Н	F	F	Н	C ₆ H ₁₃
584	F	F	F	F	CH ₃
585	F	F	F	F	C ₃ H ₇
586	F	F	F	F	C ₅ H ₁₁
587	Н	CF ₃	Н	Н	C ₂ H ₅
588	Η	CF ₃	Н	Н	C ₃ H ₇
589	Н	CF ₃	Н	Н	C ₆ H ₁₃
590	Н	OCF ₃	Н	Н	· CH₃
591	Н	OCF ₃	Н	Н	C₃H ₇

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
592	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₅ H ₁₁
593	Н	CF ₃	F	Н	C ₂ H ₅
594	Н	CF ₃	F	Н	C₃H ₇
595	Н	CF₃	F	Н	C ₆ H ₁₃
596	H	OCF ₃	F	Н	CH₃
597	Н	OCF ₃	F	Н	C₃H ₇
598	Н	OCF ₃	F	Н	C ₅ H ₁₁
599	Н	CF₃	CF₃	Н	C ₂ H ₅
600	Н	CF₃	CF₃	Н	C₃H ₇
601	Н	CF₃	CF₃	Н	C ₆ H ₁₃
602	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	CH₃
603	H	CF ₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
604	Н	CF₃	OCF ₃	Н	C ₅ H ₁₁
605	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C₂H₅
606	Н	OCF₃	OCF₃	Н	C₃H ₇
607	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₆ H ₁₃

Beispiele 608 bis 637

$$L^2$$
 R

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L⁴	R
608	Н	F	Н	Н	CH₃
609	Н	F	Н	Н	C ₃ H ₇
610	Н	Ľ.	- H	Н	C ₅ H ₁₁
611	Н	F	F	Н	C ₂ H ₅
612	Н	F	F	Н	C ₃ H ₇

	Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
	613	Н	F	F	Н	C ₆ H ₁₃
	614	F	F	F	F	CH ₃
	615	F	F	F	F	C ₃ H ₇
5	616	F	F	F.	F	C ₅ H ₁₁
	617	Н	CF ₃	Н	Н	C ₂ H ₅
	618	Н	CF ₃	Н	Н	C ₃ H ₇
	619	Η	CF ₃	Н	Н	C ₆ H ₁₃
	620	Н	OCF ₃	Н	Н	CH ₃
10.	621	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₃ H ₇
	622	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₅ H ₁₁
	623	Н	CF ₃	F	Н	C ₂ H ₅
	624	Н	CF ₃	F	Н	C ₃ H ₇
15	625	Н	CF ₃	F	Н	C ₆ H ₁₃
ļ	626	Н	OCF ₃	F	Н	CH ₃
	627	Н	OCF ₃	F	Н	C ₃ H ₇
	628	Н	OCF ₃	F	Н	C ₅ H ₁₁
00	629	Н	CF ₃	CF ₃	Н	C ₂ H ₅
20	630	Н	CF ₃	CF ₃	Н	C ₃ H ₇
	631	Н	CF ₃	CF₃	Н	C ₆ H ₁₃
	632	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	CH ₃
	633	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
25	634	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	C ₅ H ₁₁
	635	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₂ H ₅
	636	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
	637	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₆ H ₁₃

Beispiele 638 bis 667

$$L^2$$
 CF_2O
 R

Н

660

35

	Beispiel	L¹	L ²	L ³	. L ⁴	R
10	638	Н	F	Н	H	CH₃
	639	Н	F	Н	Н	C₃H ₇
	640	Н	F	Н	. · H	C ₅ H ₁₁
	641	Н	F	F	Н	C ₂ H ₅
	642	Н	F	F	Н	C ₃ H ₇
15	643	Н	F	F	Н	C ₆ H ₁₃
	644	F	F	F	F	CH₃
	645	F	F	F	F	C ₃ H ₇
	646	F	F	F	F	C ₅ H ₁₁
20	647	Н	CF₃	Н	Н	C₂H₅
	648	Н	CF₃	Н	Н	C ₃ H ₇
	649	Н	CF₃	Н	Н	C ₆ H ₁₃
	650	Н	OCF ₃	Н	Н	CH₃
05	651	Н	OCF₃	Н	H	C ₃ H ₇
25	652	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₅ H ₁₁
	653	Н	CF₃	F	Н	C ₂ H ₅
	654	. Н	CF₃	H.	Н	C ₃ H ₇
	655	Н	CF₃	F	Н	C ₆ H ₁₃
30	656	Н	OCF ₃	F	Н	CH₃
	657	Н	OCF ₃	F	Н	C₃H ₇
	658	Н	OCF₃	ŀ.	H	C ₅ H ₁₁
	659	Н	CF ₃	CF ₃	Н	C ₂ H ₅

CF₃

CF₃

Н

C₃H₇

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
661	Н	CF ₃	CF ₃	• н	C ₆ H ₁₃
662	Н	CF₃	OCF ₃	Н	CH ₃
663	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
664	Н	CF₃	OCF ₃	Н	C ₅ H ₁₁
665	Н	OCF₃	OCF₃	Н	C ₂ H ₅
666	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
667	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₆ H ₁₃

10 <u>Beispiele 668 bis 697</u>

$$L^2$$
 L^3
 L^4
 E

20

15

5

25

30

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
668	Н	F	Н	Н	CH₃
669	Н	F	. н	Н	C ₃ H ₇
670	Н	F	H	Н	C ₅ H ₁₁
671	Н	F	F	Н	C ₂ H ₅
672	Н	F	F	Н	C₃H ₇
673	Н	F F	F	Н	C ₆ H ₁₃
674	F	F	F	F	CH₃
675	F	F	F	F	C₃H ₇
676	F	F	F	F .	C ₅ H ₁₁
677	Н	CF₃	Н	Н	C₂H₅
678	H	CF₃	Н	Н	C ₃ H ₇
679	Н	CF₃	H	Н	C ₆ H ₁₃
680	Н	OCF ₃	I	Н	CH₃
681	Η	OCF ₃	Η	Н	C₃H ₇

10

. 15

20

25

30

35

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
682	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₅ H ₁₁
683	Н	CF₃	F	Н	C ₂ H ₅
684	Н	CF ₃	F	Н	C ₃ H ₇
685	Н	CF ₃	F	Н	C ₆ H ₁₃
686	Н	OCF₃	F	Н	CH ₃
687	Н	OCF ₃	F	Н	C ₃ H ₇
688	Н	OCF ₃	F	Н	C ₅ H ₁₁
689	H	CF₃	CF₃	Н	C ₂ H ₅
690	H	CF ₃	CF₃	Н	C₃H ₇
691	Н	CF ₃	CF₃	Н	C ₆ H ₁₃
692	Н	CF₃	OCF ₃	Н	CH ₃
693	Н	CF₃	OCF₃	Н	C₃H ₇
694	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	C ₅ H ₁₁
695	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₂ H ₅
696	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C₃H ₇
697	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₆ H ₁₃

Beispiele 698 bis 727

$$L^2$$
 CF_2O
 R

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
698	Н	F	Н	Н	CH ₃
699	Н	F	Н	Н	C ₃ H ₇
700	Н	F	Н	Н	C ₅ H ₁₁
701	Н	F	F	Н	C ₂ H ₅
702	Н	F	F	Н	C ₃ H ₇

Beispiel	L ¹	L ²	L ³	L ⁴	R
703	Н	F	F	H	C ₆ H ₁₃
704	F	F	F	F	CH ₃
705	F	F	F	F	C ₃ H ₇
706	F	F	F	F	C ₅ H ₁₁
707	Н	CF ₃	Н	Н	C ₂ H ₅
708	Н	CF ₃	Н	Н	C₃H ₇
709	Н	CF ₃	Н	Н	C ₆ H ₁₃
710	Н	OCF ₃	Н	Н	CH₃
711	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₃ H ₇
712	Н	OCF ₃	Н	Н	C ₅ H ₁₁
713	Н	CF ₃	F	Н	C₂H₅
714	Н	CF ₃	F	H	C₃H ₇
715	Н	CF ₃	F	Н	C ₆ H ₁₃
716	H ·	OCF ₃	F	Н	CH₃
717	Н	OCF ₃	F	Н	C₃H ₇
718	Н	OCF ₃	F	Н	C ₅ H ₁₁
719	Н	CF ₃	CF ₃	Н	C ₂ H ₅
720	Н	CF ₃	CF ₃	Н	C ₃ H ₇
721	Н	CF ₃	CF ₃	Н	C ₆ H ₁₃
722	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	CH₃
723	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
724	Н	CF ₃	OCF ₃	Н	C ₅ H ₁₁
725	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₂ H ₅
726	Н	OCF ₃	OCF ₃	Н	C ₃ H ₇
727	Н	OCF ₃	OCF ₃	H	C ₆ H ₁₃

Patentansprüche

1. Cyclopenta[b]naphthalinderivate der allgemeinen Formel (I)

5
$$C \parallel B \longrightarrow (Z-A-)_n-R$$
 (I)

10 worin:

jeweils unabhängig voneinander eine Einfachbindung, eine Doppelbindung, -CF₂O-, -OCF₂-, -CH₂CH₂-, -CF₂CF₂-, -C(O)O-, -OC(O)-, -CH₂O-, -OCH₂-, -CF=CH-, -CH=CF-, -CF=CF-, -CH=CH-

oder -C≡C-,

- jeweils unabhängig voneinander 1,4-Phenylen, worin =CH- einoder zweimal durch =N- ersetzt sein kann, und das ein- bis viermal
 unabhängig voneinander mit Halogen (-F, -CI, -Br, -I), -CN, -CH₃,
 -CH₂F, -CHF₂, -CF₃, -OCH₃, -OCH₂F, -OCHF₂ oder -OCF₃ substituiert sein kann, 1,4-Cyclohexylen, 1,4-Cyclohexenylen oder 1,4Cyclohexadienylen, worin -CH₂- ein- oder zweimal unabhängig
 voneinander durch -O- oder -S- so ersetzt sein können, dass
 Heteroatome nicht direkt benachbart sind, und die ein- oder
 mehrfach durch Halogen substituiert sein können, 1,3-Cyclobutylen oder Bicyclo[2.2.2]octan,
- Wasserstoff, einen unsubstituierten, einen einfach durch -CF₃ oder mindestens einfach durch Halogen substituierten Alkyl-, Alkoxy-, Alkenyl- oder Alkinylrest mit 1 bis 15 bzw. 2 bis 15 C-Atomen, wobei in diesen Resten auch eine oder mehrere CH₂-Gruppen jeweils unabhängig voneinander durch -O-, -S-, -CO-, -COO-, -OCO- oder -OCO-O- so ersetzt sein können, dass Heteroatome nicht direkt benachbart sind, Halogen, -CN, -SCN, -NCS, -SF₅, -CF₃, -OCF₃, -OCHF₂ oder -OCH₂F,
 - n 0, 1, 2 oder 3, und

L¹ - L⁸ jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff, einen unsubstituierten oder einen mindestens einfach durch Halogen substituierten Alkyl-, Alkoxy-, Alkenyl- oder Alkinylrest mit 1 bis 15 bzw. 2 bis 15 C-Atomen, wobei in diesen Resten auch eine oder mehrere CH₂-Gruppen jeweils unabhängig voneinander durch -O-, -S-, -CO-, -COO-, -OCO- oder -OCO-O- so ersetzt sein können, dass Heteroatome nicht direkt benachbart sind, Halogen, -CN, -SCN, -NCS, -SF₅, -CF₃, -OCF₃, -OCH₂, -OCH₂F oder -(Z-A-)_n-R,

bedeuten.

10

5

Cyclopenta[b]naphthalinderivate gemäß Anspruch 1
 ausgewählt aus den allgemeinen Formeln (II) bis (VI)

15
$$L^2$$
 B $(Z-A-)_n-R$ (II)

 $\begin{array}{c|c}
 & L^2 \\
 & L^2 \\
 & L^3
\end{array}$ $\begin{array}{c|c}
 & B \\
 & L^4
\end{array}$ $\begin{array}{c|c}
 & (III)
\end{array}$

25 L^{2} L^{3} L^{4} L^{4} L^{4} L^{4} L^{6} (IV)

$$L^{2}$$

$$L^{3}$$

$$L^{3}$$

$$L^{4}$$

$$L^{4}$$

$$L^{6}$$

$$(V)$$

35

$$L^{2}$$

$$L^{3}$$

$$L^{3}$$

$$L^{4}$$

$$L^{4}$$

$$L^{4}$$

$$L^{6}$$
(VI)

worin:

10
$$\downarrow B$$
 $\downarrow A$ \downarrow

- jeweils unabhängig voneinander eine Einfachbindung, eine Doppelbindung, -CF₂O-, -OCF₂-, -CH₂CH₂-, -CF₂CF₂-, -C(O)O-, -OC(O)-, -CH₂O-, -OCH₂-, -CF=CH-, -CH=CF-, -CF=CF-, -CH=CH- oder -C=C-,
- jeweils unabhängig voneinander 1,4-Phenylen, worin =CHein- oder zweimal durch =N- ersetzt sein kann, und das einbis viermal unabhängig voneinander mit Halogen (-F, -CI, -Br,

-I), -CN, -CH₃, -CH₂F, -CHF₂, -CF₃, -OCH₃, -OCH₂F, -OCHF₂ oder -OCF₃ substituiert sein kann, 1,4-Cyclohexylen, 1,4-Cyclohexenylen oder 1,4-Cyclohexadienylen, worin -CH₂- einoder zweimal unabhängig voneinander durch -O- oder -S- so ersetzt sein können, dass Heteroatome nicht direkt benachbart sind, und die ein- oder mehrfach durch Halogen substituiert sein können, 1,3-Cyclobutylen oder Bicyclo[2.2.2]octan,

5

R 10 Wasserstoff, einen unsubstituierten, einen einfach durch -CF₃ oder mindestens einfach durch Halogen substituierten Alkyl-, Alkoxy-, Alkenyl- oder Alkinylrest mit 1 bis 15 bzw. 2 bis 15 C-Atomen, wobei in diesen Resten auch eine oder mehrere CH₂-Gruppen jeweils unabhängig voneinander durch -O-, -S-, -CO-, -COO-, -OCO- oder -OCO-O- so ersetzt sein können, dass Heteroatome nicht direkt benachbart sind, Halogen, -CN, -SCN, -NCS, -SF₅, -CF₃, -OCF₃, -OCHF₂ oder -OCH₂F,

15

 L^2 , L^3 , L^8

20

_(

25

jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff, einen unsubstituierten oder einen mindestens einfach durch Halogen substituierten Alkyl-, Alkoxy-, Alkenyl- oder Alkinylrest mit 1 bis 15 bzw. 2 bis 15 C-Atomen, wobei in diesen Resten auch eine oder mehrere CH₂-Gruppen jeweils unabhängig voneinander durch -O-, -S-, -CO-, -COO-, -OCO-oder -OCO-O- so ersetzt sein können, dass Heteroatome nicht direkt benachbart sind, Halogen, -CN, -SCN, -NCS, -SF₅, -CF₃, -OCF₃, -OCHF₂, -OCH₂F oder -(Z-A-)_n-R,

L4, L6

jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff, einen mindestens einfach durch Halogen substituierten Alkyl-, Alkoxy-, Alkenyl- oder Alkinylrest mit 1 bis 15 bzw. 2 bis 15 C-Atomen, wobei in diesen Resten auch eine oder mehrere CH₂-Gruppen jeweils unabhängig voneinander durch -O-, -S-, -CO-, -COO-, -OCO- oder -OCO-O- so ersetzt sein können, dass Heteroatome nicht direkt benachbart sind, Halogen, -CN, -SF₅, -SCN, -NCS, -CF₃, -OCHF₂ oder -OCH₂F,

30

vorzugsweise mit der Maßgabe, dass L⁴ und L⁶ nicht gleichzeitig Wasserstoff sein dürfen, und

n 0, 1, 2 oder 3,

- 5 bedeuten.
 - 3. Cyclopenta[b]naphthalinderivate gemäß Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, dass B

10 F

20 ist.

15

35

4. Cyclopenta[b]naphthalinderivate gemäß Anspruch 2 oder 3, dadurch gekennzeichnet, dass A

25 F F F F

ist.

5

10

15

- 5. Cyclopenta[b]naphthalinderivate gemäß mindestens einem der Ansprüche 2 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass L² und L³ unabhängig voneinander Wasserstoff, ein Alkoxyrest mit 1 bis 7 C-Atomen, Fluor oder Chlor sind.
- 6. Cyclopenta[b]naphthalinderivate gemäß mindestens einem der Ansprüche 2 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass L⁴ und L⁶ unabhängig voneinander -CF₃, Fluor oder Chlor sind.
 - 7. Cyclopenta[b]naphthalinderivate gemäß Anspruch 1 ausgewählt aus den allgemeinen Formeln (VII) bis (XI)

20

$$L^{2}$$

$$L^{3}$$

$$L^{4}$$

$$L^{6}$$

$$B$$

$$(VII)$$

25

$$L^{2}$$

$$L^{3}$$

$$L^{4}$$

$$L^{4}$$

$$L^{6}$$

$$(IX)$$

15 L^{2} L^{1} L^{1} L^{5} L^{3} L^{4} L^{4} L^{6} L^{5} (XI)

worin Z, A, R, n, L¹ bis L⁸ sowie

die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.

8. Cyclopenta[b]naphthalinderivate gemäß Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, dass B

35 ist.

9. Cyclopenta[b]naphthalinderivate gemäß Anspruch 7 oder 8, dadurch gekennzeichnet, dass A

5

10

$$-$$
 oder $-$ o

15 ist.

- 10. Cyclopenta[b]naphthalinderivate gemäß mindestens einem der Ansprüche 7 bis 9, dadurch gekennzeichnet, dass L² und L³ unabhängig voneinander, gleich oder verschieden, Wasserstoff, Halogen, -CN, -SCN, -NCS, -SF₅, -CF₃, -CHF₂, -OCF₃ oder -OCHF₂ sind.
- 11. Cyclopenta[b]naphthalinderivate gemäß mindestens einem der Ansprüche 7 bis 10, dadurch gekennzeichnet, dass L¹ und L⁴ unabhängig voneinander, gleich oder verschieden, Wasserstoff oder Fluor sind.
- 12. Cyclopenta[b]naphthalinderivate gemäß mindestens einem der Ansprüche 7 bis 11, dadurch gekennzeichnet, dass L⁵ und L⁶ Wasserstoff sind.

- 13. Cyclopenta[b]naphthalinderivate gemäß mindestens einem der Ansprüche 7 und 12, dadurch gekennzeichnet, dass L¹, L², L³ und L⁴ Fluor und L⁵ und L⁶ Wasserstoff sind.
- 5 14. Cyclopenta[b]naphthalinderivate gemäß mindestens einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass Z eine Einfachbindung, -CF₂O-, -OCF₂-, -CF₂CF₂-, -CH=CH-, -CF=CH-, -CH=CF-oder -CF=CF- ist.
- 15. Cyclopenta[b]naphthalinderivate gemäß mindestens einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass R ein Alkylrest, Alkoxyrest oder Alkenylrest mit 1 bis 7 bzw. 2 bis 7 C-Atomen ist.
- 16. Verwendung von Cyclopenta[b]naphthalinderivaten gemäß mindestens einem der vorhergehenden Ansprüche in flüssigkristallinen Medien.
 - 17. Flüssigkristallines Medium mit mindestens zwei flüssigkristallinen Verbindungen, dadurch gekennzeichnet, dass es mindestens ein Cyclopenta[b]naphthalinderivat gemäß mindestens einem der Ansprüche 1 bis 15 enthält.
 - 18. Elektrooptisches Anzeigeelement, enthaltend ein flüssigkristallines Medium gemäß Anspruch 17.
 - 19. Mesogenes Medium, dadurch gekennzeichnet, dass es mindestens ein Cyclopenta[b]naphthalinderivat gemäß mindestens einem der Ansprüche 7 bis 15 enthält.

15

20

25

20. Elektrooptisches Lichtsteuerelement, das eine Elektrodenanordnung, mindestens ein Element zur Polarisation des Lichts und ein mesogenes Steuermedium enthält, wobei das Lichtsteuerelement bei einer Temperatur betrieben wird, bei der das mesogene Steuermedium im nicht angesteuerten Zustand in der isotropen Phase vorliegt, dadurch gekennzeichnet, dass das mesogene Steuermedium mindestens ein Cyclopenta[b]naphthalinderivat gemäß mindestens einem der Ansprüche 7 bis 15 enthält.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Internation No PCT/EP 08285

C09K19/32

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 C07C25/22 C07C22/08 C07C25/24 C07C43/225
C07C49/697

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 C07C C09K

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

CHEM ABS Data, BEILSTEIN Data

Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 98 46547 A (MONTELL TECHNOLOGY CO.) 22 October 1998 (1998–10–22) examples 9,10	1,2
Υ	DE 44 34 974 A (HOECHST AG) 4 April 1996 (1996-04-04) cited in the application the whole document	1-20
Υ	WO 02 46330 A (MERCK PATENT GMBH) 13 June 2002 (2002-06-13) the whole document	1-20
Y	EP 1 223 209 A (CLARIANT INTERNATIONAL) 17 July 2002 (2002-07-17) the whole document/	1-20

X Further documents are listed in the continuation of box C.	χ Patent family members are listed in annex.				
Special categories of cited documents: 'A' document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance 'E' earlier document but published on or after the international filing date 'L' document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) 'O' document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means 'P' document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed	"T" tater document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art. "&" document member of the same patent family				
Date of the actual completion of the international search 2 December 2003	Date of mailing of the international search report 16/12/2003				
Name and malling address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31–70) 340–3016	Authorized officer Beslier, L				

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Internatio pplication No
PCT/3/08285

C:(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Category © Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Y CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 122, no. 16, 17 April 1995 (1995-04-17) Columbus, Ohio, US; abstract no. 201408, YOKOKOJI, OSAMU ET AL: "Fluorine-containing indane derivatives and liquid crystal compositions containing same" XP002248134 abstract & JP 06 263663 A (ASAHI GLASS CO LTD, JAPAN) 20 September 1994 (1994-09-20)	Relevant to claim No.
Y CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 122, no. 16, 17 April 1995 (1995-04-17) Columbus, Ohio, US; abstract no. 201408, YOKOKOJI, OSAMU ET AL: "Fluorine-containing indane derivatives and liquid crystal compositions containing same" XP002248134 abstract & JP 06 263663 A (ASAHI GLASS CO LTD,	
17 April 1995 (1995-04-17) Columbus, Ohio, US; abstract no. 201408, YOKOKOJI, OSAMU ET AL: "Fluorine-containing indane derivatives and liquid crystal compositions containing same" XP002248134 abstract & JP 06 263663 A (ASAHI GLASS CO LTD,	1-20

INTERNATION SEARCH REPORT

pplication No PCT/E /08285 Patent family Patent document Publication Publication member(s) cited in search report date date WO 9846547 Α 22-10-1998 CA 2258747 A1 22-10-1998 CN 1228072 T 08-09-1999 DE 69818186 D1 23-10-2003 WO 9846547 A1 22-10-1998 EP 0910560 A1 28-04-1999 JP 2000512661 T 26-09-2000 US 6271411 B1 07-08-2001 DE 4434974 Α 04-04-1996 DE 4434974 A1 04-04-1996 WO 0246330 Α 13-06-2002 ΑU 1392202 A 18-06-2002 DE 10155071 A1 08-08-2002 WO 0246330 A1 13-06-2002 EP 1341871 A1 10-09-2003 TW 536552 B 11-06-2003 EP 1223209 A 17-07-2002 DE 10101020 A1 18-07-2002 EP 1223209 A1 17-07-2002

JP

3430548 B2

28-07-2003

Internati

JP 6263663

Α

20-09-1994

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internal Aktenzeichen PCT/E 08285

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 7 C07C25/22 C07C22/08

C07C49/697

C07C25/24

C07C43/225

C09K19/32

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchlerter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) IPK 7 C07C C09K

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

CHEM ABS Data, BEILSTEIN Data

C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	
Kategorie°	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	WO 98 46547 A (MONTELL TECHNOLOGY CO.) 22. Oktober 1998 (1998-10-22) Beispiele 9,10	1,2
Υ	DE 44 34 974 A (HOECHST AG) 4. April 1996 (1996-04-04) in der Anmeldung erwähnt das ganze Dokument	1~20
Υ	WO 02 46330 A (MERCK PATENT GMBH) 13. Juni 2002 (2002-06-13) das ganze Dokument	1-20
Υ	EP 1 223 209 A (CLARIANT INTERNATIONAL) 17. Juli 2002 (2002-07-17) das ganze Dokument/	1-20
	·	

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen	X Siehe Anhang Patentfamilie
ausgefuhrt) "O' Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht "P' Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	 *T* Spätere Veröffentlichung, die nach dem Internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist *X* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden *Y* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann nahellegend ist *&* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Recherchenberichts
2. Dezember 2003	16/12/2003
Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk	Bevollmächtigter Bediensteter
Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31–70) 340–3016	Beslier, L

INTERNATIONALE PRECHERCHENBERICHT

Internatio Aktenzeichen
PCT/EP 08285

Kategorie* Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teilte Y CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 122, no. 16, 17. April 1995 (1995–04–17) Columbus, Ohio, US; abstract no. 201408, YOKOKOJI, OSAMU ET AL: "Fluorine-containing indane derivatives and liquid crystal compositions containing same" XP002248134 Zusammenfassung & JP 06 263663 A (ASAHI GLASS CO LTD, JAPAN) 20. September 1994 (1994–09–20)
Y CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 122, no. 16, 17. April 1995 (1995-04-17) Columbus, Ohio, US; abstract no. 201408, YOKOKOJI, OSAMU ET AL: "Fluorine-containing indane derivatives and liquid crystal compositions containing same" XP002248134 Zusammenfassung & JP 06 263663 A (ASAHI GLASS CO LTD,
17. April 1995 (1995-04-17) Columbus, Ohio, US; abstract no. 201408, YOKOKOJI, OSAMU ET AL: "Fluorine-containing indane derivatives and liquid crystal compositions containing same" XP002248134 Zusammenfassung & JP 06 263663 A (ASAHI GLASS CO LTD,

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internatic Aktenzeichen
PCT/E 8/08285

lm Recherchenbericht angeführtes Patentdokument			Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie			Datum der Veröffentlichung
WO 9846	i547	A	22-10-1998	CA CN DE WO EP JP US	2258747 1228072 69818186 9846547 0910560 2000512661 6271411	T D1 A1 A1 T	22-10-1998 08-09-1999 23-10-2003 22-10-1998 28-04-1999 26-09-2000 07-08-2001
DE 4434	1974	Α	04-04-1996	DE	4434974	A1	04-04-1996
WO 0246	330	Α	13-06-2002	AU DE WO EP TW	1392202 10155071 0246330 1341871 536552	A1 A1 A1	18-06-2002 08-08-2002 13-06-2002 10-09-2003 11-06-2003
EP 1223	3209	A	17-07-2002	DE EP	10101020 1223209		18-07-2002 17-07-2002
JP 6263	3663	Α	20-09-1994	JP	3430548	B2	28-07-2003

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
TOTHER. We - M. died and teets

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.